

2003-3086

[Problem]

To provide a novel phthalocyanine compound, and an ink for inkjet recording and an inkjet recording method both of which form images provided with an excellent color hue and excellent fastnesses to light and ozone gas. To provide various colored compositions such as an ink sheet for thermal recording, a color toner for electrophotographic use, color filters, etc. and to disclose a method of enhancing the oxidation resistance of images.

[Means for Resolution]

A phthalocyanine compound in which at least one of the combinations of 2 and 3 positions, 6 and 7 positions, 10 and 11 positions and 14 and 15 positions is substituted by  $-SO_2NH-Z$  (Z representing a heterocyclic group), and in which at least one of 1 to 16 positions has two or more carbon atoms whereby the total carbon atom number of the substituent group is at least 8. Compositions for an ink for inkjet recording, an ink sheet, a color toner and a color filter all using the compound.

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号  
特開2003-3086  
(P2003-3086A)

(43) 公開日 平成15年1月8日 (2003.1.8)

| (51) Int.Cl. <sup>7</sup> | 識別記号 | F I           | テ-マ-ト* (参考)     |
|---------------------------|------|---------------|-----------------|
| C 0 9 B 67/20             |      | C 0 9 B 67/20 | G 2 C 0 5 6     |
| B 4 1 J 2/01              |      | B 4 1 M 5/00  | E 2 H 0 0 5     |
| B 4 1 M 5/00              |      | C 0 9 B 47/24 | 2 H 0 2 5       |
| 5/30                      |      | C 0 9 D 11/00 | 2 H 0 4 8       |
| C 0 9 B 47/24             |      | G 0 2 B 5/20  | 1 0 1 2 H 0 8 6 |

審査請求 未請求 請求項の数 8 O L (全 39 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号 特願2001-190216 (P2001-190216)

(22) 出願日 平成13年6月22日 (2001.6.22)

(71) 出願人 000005201

富士写真フイルム株式会社  
神奈川県南足柄市中沼210番地

(72) 発明者 立石 桂一

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真  
フイルム株式会社内

(72) 発明者 野呂 正樹

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真  
フイルム株式会社内

(74) 代理人 100105647

弁理士 小栗 昌平 (外4名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 フタロシアニン化合物、着色画像形成組成物、インク、インクジェット用インク、インクジェット記録方法及びオゾンガス褪色耐性の改良方法

(57) 【要約】

【課題】 新規なフタロシアニン化合物、並びに、色相と、耐光性と、オゾンガス耐性が優れた画像を形成するインクジェット用インク及びインクジェット記録方法を提供すること。色相と堅牢性に優れた感熱記録材料におけるインクシート、電子写真用のカラートナー、カラーフィルターなどの各種着色組成物を提供すること、画像の酸化耐性の強化方法を提示すること。

【解決手段】 2と3, 6と7, 10と11及び14と15位の各組みの中のそれぞれ少なくとも1つが、-S O<sub>2</sub>NH-Z (Zは、ヘテロ環基を表す) で置換され、かつ1~16位の少なくとも一つは、炭素数2以上であって、さらに置換基の総炭素数が8以上であるフタロシアニン化合物。該化合物を用いたインクジェット用インク、インクシート、カラートナー及びカラーフィルター組成物。

【特許請求の範囲】

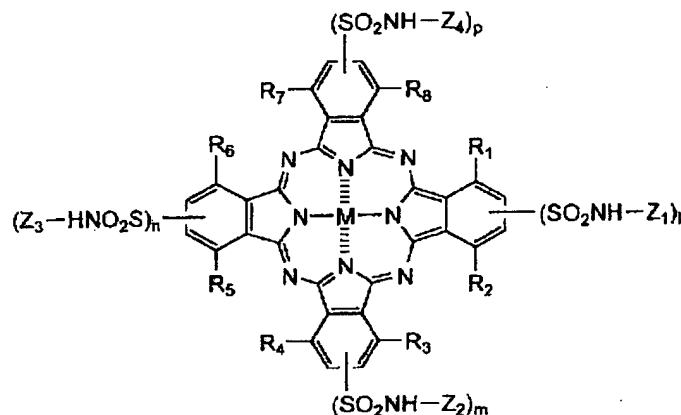
\*成物。

【請求項1】 下記一般式(I)で表されるフタロシア

【化1】

ニン化合物を含有することを特徴とする着色画像形成組\*

一般式(I)



一般式(I)中; R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>、R<sub>5</sub>、R<sub>6</sub>、R<sub>7</sub>、及びR<sub>8</sub>は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、シクロアルキル基、アルケニル基、アラキル基、アリール基、ヘテロ環基、シアノ基、ヒドロキシ基、ニトロ基、アミノ基、アルキルアミノ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アミド基、アリールアミノ基、ウレイド基、スルファモイルアミノ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルコキシカルボニルアミノ基、スルホンアミド基、カルバモイル基、スルファモイル基、アルコキシカルボニル基、ヘテロ環オキシ基、アゾ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、シリルオキシ基、アリールオキシカルボニル基、アリールオキシカルボニルアミノ基、イミド基、ヘテロ環チオ基、ホスホリル基、またはアシル基を表し、各々はさらに置換基を有していてもよい。Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、及びZ<sub>4</sub>は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換のヘテ

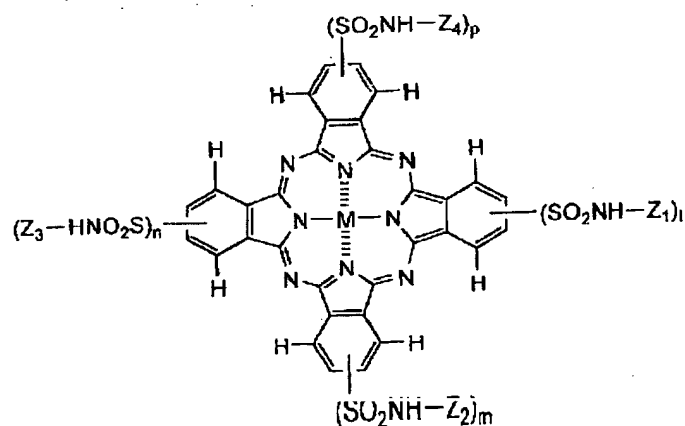
※環基を表す。Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>、R<sub>5</sub>、R<sub>6</sub>、R<sub>7</sub>、及びR<sub>8</sub>の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を有し、且つ、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>、R<sub>5</sub>、R<sub>6</sub>、R<sub>7</sub>、及びR<sub>8</sub>に置換した置換基の炭素数の総和が8以上である。l、m、n、及びpは、それぞれ独立に、1または2の整数を表す。Mは、水素原子、金属元素、金属酸化物、金属水酸化物、またはハロゲン化物を表す。

【請求項2】 請求項1に記載の着色組成物からなることを特徴とするインク。

【請求項3】 一般式(I)で表されるフタロシアニン化合物が、下記一般式(II)で表されるフタロシアニン化合物であることを特徴とする請求項2に記載のインク。

【化2】

一般式(II)



一般式(II)中; Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、及びZ<sub>4</sub>は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換のヘテロ環基を表す。

Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、及びZ<sub>4</sub>の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を有し、且つ、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、及びZ<sub>4</sub>に

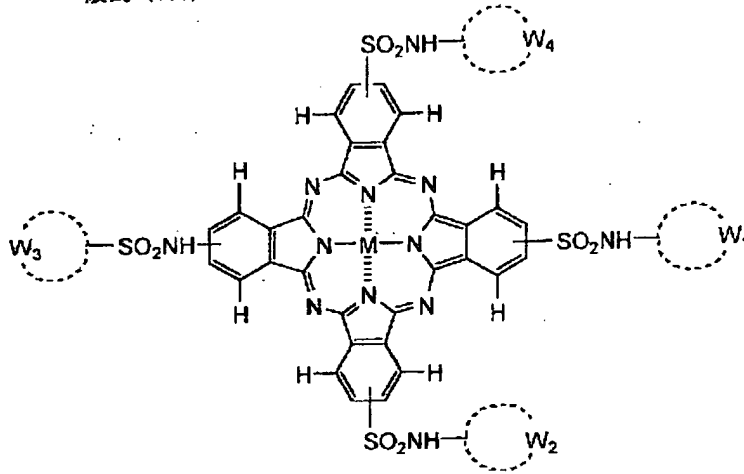
置換した置換基の炭素数の総和が8以上である。Mは、一般式(I)のMと同義である。l、m、n、及びpは、それぞれ独立に、1または2の整数を表す。

【請求項4】 一般式(II)で表されるフタロシアニン

化合物が、下記一般式 (III) で表されるフタロシアニ  
ン化合物であることを特徴とする請求項3に記載のイン\*

【化3】

一般式 (III)



一般式 (III) 中;  $W_1$ 、 $W_2$ 、 $W_3$ 、及び $W_4$ は、それぞ  
れ独立に、5～6員含窒素ヘテロ環あるいは該ヘテロ環  
と他の環との縮合環を形成するのに必要な原子群を表  
す。但し、 $W_1$ 、 $W_2$ 、 $W_3$ 、及び/又は $W_4$ が、6員含窒  
素ヘテロ環あるいは該ヘテロ環と他の環と縮合環を形成  
する原子群である場合、6員含窒素ヘテロ環あるいは縮  
合環を構成する窒素原子数は1個または2個である。原  
子群 $W_1$ 、 $W_2$ 、 $W_3$ 、及び $W_4$ から形成される5～6員含  
窒素ヘテロ環あるいは該ヘテロ環と他の環との縮合環の  
少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を有し、且  
つ、 $W_1$ 、 $W_2$ 、 $W_3$ 、及び $W_4$ に置換した置換基の炭素数  
の総和が8以上である。Mは、一般式 (I) のMと同  
義である。

【請求項5】 請求項2～4のいずれかに記載のインク  
であることを特徴とするインクジェット用インク。

【請求項6】 支持体上に白色無機顔料粒子を含有する  
インク受像層を有する受像材料上に、請求項2～5のい  
ずれかに記載のインクジェット用インクを用いて画像形  
成することを特徴とするインクジェット記録方法。

【請求項7】 請求項2～5のいずれかに記載のインク  
ジェット用インクを用いて画像形成することを特徴とす  
る画像記録物のオゾンガス褪色耐性の改良方法。

【請求項8】 請求項4に記載される一般式 (III) で  
表されることを特徴とするフタロシアニン化合物。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明は、新規なフタロシア  
ニン化合物及び該化合物を含む着色画像形成組成物、特  
にシアン色インクジェット用油性インク、インクジェ  
ット記録方法並びにインクジェット記録の利用による画  
像記録物のオゾンガス褪色耐性(以後オゾンガス耐性と  
いう)の改良方法に関する。

【0002】

【従来の技術】 近年、着色画像形成材料としては、特に  
カラー画像を形成するための材料が主流であり、具体的  
には、インクジェット方式記録材料、感熱転写型画像記  
録材料、電子写真方式を用いる記録材料、転写式ハロゲ  
ン化銀感光材料、印刷インク、記録ペン等が盛んに利用  
されている。また、ディスプレイではLCDやPDPにおい  
て、撮影機器ではCCDなどの電子部品においてカラーフ  
ィルターが使用されている。これらのカラー画像記録材  
料やカラーフィルタでは、フルカラー画像を再現する  
いは記録するために、いわゆる加法混色法や減法混色法  
の3原色の色素(染料や顔料)が使用されているが、好  
ましい色再現域を実現出来る吸収特性を有し、且つさま  
ざまな使用条件に耐えうる堅牢な色素がないのが実状で  
あり、改善が強く望まれている。

【0003】 インクジェット記録方法は、材料費が安価  
であること、高速記録が可能なこと、記録時の騒音が少  
ないこと、更にカラー記録が容易であることから、急速  
に普及し、更に発展しつつある。インクジェット記録方  
法には、連続的に液滴を飛翔させるコンティニユアス方  
式と画像情報信号に応じて液滴を飛翔させるオンデマ  
ンド方式が有り、その吐出方式にはピエゾ素子により圧  
力を加えて液滴を吐出させる方式、熱によりインク中に  
気泡を発生させて液滴を吐出させる方式、超音波を用  
いた方式、あるいは静電力により液滴を吸引吐出させる  
方式がある。また、インクジェット用インクとしては、  
水性インク、油性インク、あるいは固休(溶解型)イン  
クが用いられる。

【0004】 このようなインクジェット用インクに用い  
られる色素に対しては、溶剤に対する溶解性あるいは分  
散性が良好なこと、高濃度記録が可能であること、色相  
が良好であること、光、熱、環境中の活性ガス(N<sub>2</sub>O

x、オゾン等の酸化性ガスの他SO<sub>x</sub>など)に対して堅牢であること、水や薬品に対する堅牢性に優れていること、受像材料に対して定着性が良く滲みにくいこと、インクとしての保存性に優れていること、毒性がないこと、純度が高いこと、更には、安価に入手できることが要求されている。

【0005】特に、良好なシアン色相を有し、光、湿度、熱に対して堅牢な色素であること、中でも多孔質の白色無機顔料粒子を含有するインク受容層を有する受像材料上に印字する際には環境中のオゾンなどの酸化性ガスに対して堅牢であることが強く望まれている。

【0006】電子写真方式を利用したカラーコピー、カラーレーザープリンターにおいては、一般に樹脂粒子中に着色材を分散させたトナーが広く用いられている。カラートナーに要求される性能として、好ましい色再現域を実現出来る吸収特性、特にOverhead Projector (以下OHP) で使用される際に問題となる高い透過性(透明性)、及び使用される環境条件下における各種堅牢性が挙げられる。顔料を着色材として粒子に分散させたトナーが特開昭62-157051号、同62-255956号及び特開平6-118715号に開示されているが、これらのトナーは耐光性には優れるが、不溶性であるため凝集しやすく、透明性の低下や透過色の色相変化が問題となる。一方、染料を着色材として使用したトナーが特開平3-276161号、同7-209912号、同8-123085号に開示されているが、これらのトナーは逆に透明性が高く、色相変化はないものの、耐光性に問題がある。

【0007】感熱転写記録は、装置が小型で低コスト化が可能なこと、操作や保守が容易であること、更にランニングコストが安いこと等の利点を有している。感熱転写記録で使用される色素に要求される性能として、好ましい色再現域を実現出来る吸収特性、熱移行性と転写後の定着性の両立、熱安定性、得られた画像の各種堅牢性が挙げられるが、従来知られていた色素ではこれらの性能をすべて満足するものはない。例えば定着性と耐光性を改良する目的から、熱拡散性色素を予め受像材料中に添加した遷移金属イオンによってキレート形成させる感熱転写記録材料及び画像形成方法が特開昭60-2398号等で提案されているが、形成されるキレート色素の吸収特性は不満足なレベルであり、遷移金属を使用することによる環境上の問題もある。

【0008】カラーフィルタは高い透明性が必要とされるために、染料を用いて着色する染色法と呼ばれる方法が行われてきた。たとえば、被染色性のフォトレジストをパターン露光、現像することによりパターンを形成し、次いでフィルタ色の染料で染色する方法を全フィルタ色について順次繰り返すことにより、カラーフィルタを製造することができる。染色法の他にも米国特許4,808,501号や特開平6-35182号などに記載されたポジ型レジ

ストを用いる方法によってもカラーフィルタを製造することができる。これらの方法は染料を使用するために透過率が高く、カラーフィルタの光学特性は優れているが、耐光性や耐熱性等に限界があり、諸耐性に優れかつ透明性の高い色素が望まれていた。一方、染料の代わりに耐光性や耐熱性が優れる有機顔料が用いる方法が広く知られているが、顔料を用いたカラーフィルタでは染料のような光学特性を得ることは困難であった。

【0009】上記の各用途で使用する色素には、共通して次のような性質を具備している必要がある。即ち、色再現性上好ましい吸収特性を有すること、使用される環境条件下における堅牢性、例えば耐光性、耐熱性、耐湿性、オゾンなどの酸化性ガスに対する耐性、その他亜硫酸ガスなどの耐薬品堅牢性が良好であること、モル吸光計数が大きいこと等である。

【0010】これまでシアン色素としては、殆どの場合、色相と光堅牢性に優れたフタロシアニン化合物が使用されているが、酸化性ガス、特にオゾンに対しては充分な堅牢性を有していないので改良が望まれている。

【0011】インクジェット用インクに用いられるシアンの色素骨格としてはフタロシアニンやトリフェニルメタン色素の骨格が代表的である。

【0012】最も広範囲に報告され、利用されている代表的なフタロシアニン化合物は、以下の①～⑥で分類されるフタロシアニン誘導体が挙げられる。

【0013】①Direct Blue 86又はDirect Blue 87のような銅フタロシアニン色素〔例えば、Cu-Pc-(SO<sub>3</sub>Na)<sub>m</sub>:m=1~4の混合物〕。なお、上式中及び以後本明細書中に用いる「Pc」は、フタロシアニン骨格を意味する。

【0014】②Direct Blue 199及び特開昭62-190273号、特開昭63-28690号、特開昭63-306075号、特開昭63-306076号、特開平2-131983号、特開平3-122171号、特開平3-200883号、特開平7-138511号等に記載のフタロシアニン色素〔例えば、Cu-Pc-(SO<sub>3</sub>Na)<sub>m</sub>(SO<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>:m+n=1~4の混合物〕(以下、PCは、フタロシアニン骨格を意味する)。

【0015】③特開昭63-210175号、特開昭63-37176号、特開昭63-304071号、特開平5-171085号、WO 00/08102号等に記載のフタロシアニン色素〔例えば、Cu-Pc-(CO<sub>2</sub>H)<sub>m</sub>(CONR<sub>1</sub>R<sub>2</sub>)<sub>n</sub>:m+n=0~4の混合物〕

【0016】④特開昭59-30874号、特開平1-126381号、特開平1-190770号、特開平6-16982号、特開平7-82499号、特開平8-34942号、特開平8-60053号、特開平8-113745号、特開平8-310116号、特開平10-140063号、特開平10-298463号、特開

平11-29729号、特開平11-320921号、EP173476A2号、EP468649A1号、EP559309A2号、EP596383A1号、DE3411476号、US6086955号、WO 99/13009号、GB2341868A号等に記載のフタロシアニン色素〔例えば、 $\text{Cu-Pc}-(\text{SO}_3\text{H})_m(\text{SO}_2\text{NR}_1\text{R}_2)_n$ ： $m+n=0\sim4$ の混合物、且つ、 $m\neq0$ 〕

【0017】⑤特開昭60-208365号、特開昭61-2772号、特開平6-57653号、特開平8-60052号、特開平8-295819号、特開平10-130517号、特開平11-72614号、特表平11-515047号、特表平11-515048号、EP196901A2号、WO 95/29208号、WO 98/49239号、WO 98/49240号、WO 99/50363号、WO 99/67334号等に記載のフタロシアニン色素〔例えば、 $\text{Cu-Pc}-(\text{SO}_3\text{H})_l(\text{SO}_2\text{NH}_2)_m(\text{SO}_2\text{NR}_1\text{R}_2)_n$ ： $l+m+n=0\sim4$ の混合物〕

【0018】⑥特開昭59-22967号、特開昭61-185576号、特開平1-95093号、特開平3-195783号、EP649881A1号、WO 00/08101号、WO 00/08103号等に記載のフタロシアニン色素〔例えば、 $\text{Cu-Pc}-(\text{SO}_2\text{NR}_1\text{R}_2)_n$ ： $n=1\sim5$ の混合物〕

【0019】ところで、現在一般に広く用いられている Direct Blue 87又は Direct Blue 199に代表されるフタロシアニン色素については、一般に知られているマゼンタ色素やイエロー色素に比べ耐光性に優れるという特徴がある。フタロシアニン色素は酸性条件下ではグリーン味の色相であり、シアニンインクには不適当であるため、これらの色素をシアニンインクとして用いる場合は中性からアルカリ性の条件下で使用するのが最も適している。しかしながら、インクが中性からアルカリ性でも、用いる被記録材料が酸性紙である場合、印刷物の色相が大きく変化する可能性がある。さらに、昨今環境問題として取り上げられることの多い酸化窒素ガスやオゾン等の酸化性ガスによってもグリーン味に変色及び消色し、同時に印字濃度も低下してしまう。

【0020】一方、トリフェニルメタン骨格の染料や顔料は、色相は良好であるが、耐光性、耐オゾンガス性等において非常に劣る。

【0021】今後、使用分野が拡大して、広告等の展示物に広く使用されると、光や環境中の活性ガスに曝される場合が多くなるため、特に良好な色相を有し、光堅牢性および環境中の活性ガス( $\text{NO}_x$ 、オゾン等の酸化性ガスの他 $\text{SO}_x$ など)堅牢性に優れた色素及びインク組成物がますます強く望まれるようになる。これらの要求

を高いレベルで満たすシアニン色素(例えば、フタロシアニン色素)及びシアニンインクを捜し求めることは、極めて難しい。

【0022】これまで、オゾンガス耐性を付与したフタロシアニン色素としては、特開平3-103484号公報、特開平4-39365号公報、特開2000-303009号公報等に開示されているが、いずれも色相と光及び酸化性ガスに対する堅牢性を両立させるには至っていないのが現状であり、シアニンインクで、まだ市場の要求を十分に満足する製品を提供するには至っていない。

#### 【0023】

【発明が解決しようとする課題】本発明は、前記従来における問題を解決し、以下の目的を達成することを課題とする。即ち、本発明の目的は、(1)三原色の色素として色再現性に優れた吸収特性を有し、且つ光、熱、湿度および環境中の活性ガスに対して十分な堅牢性を有する新規な色素(染料及び/又は顔料)を提供すること、(2)色相と堅牢性に優れた着色画像や着色材料を与える、インクジェットなどの印刷用のインク組成物、感熱転写型画像形成材料におけるインクシート、電子写真用のトナー、LCD、PDPやCCDで用いられるカラーフィルター用着色組成物、各種繊維の染色のための染色液などの各種着色組成物を提供すること、(3)特に、該フタロシアニン化合物誘導体の使用により良好な色相を有し、光及び環境中の活性ガス、特にオゾンガスに対して堅牢性の高い画像を形成することができる、インクジェット用インク及びインクジェット記録方法を提供すること、及び(4)上記のインクジェット記録方法を利用することによって、画像記録物のオゾンガス褪色耐性を向上させる画像堅牢化方法を提供すること、にある。

#### 【0024】

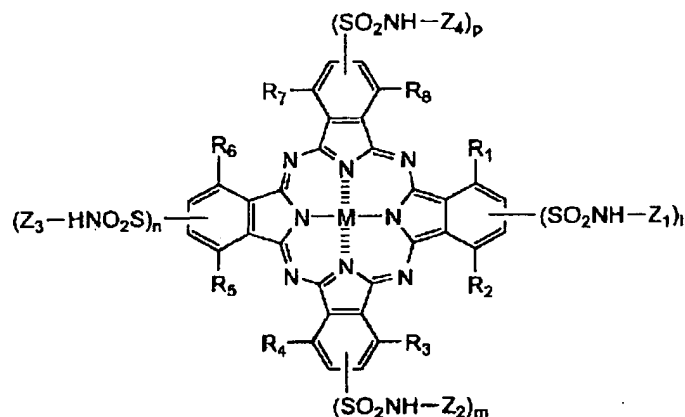
【課題を解決するための手段】本発明者らは、良好な色相と光堅牢性及びガス堅牢性(特に、オゾンガス)の高いフタロシアニン色素誘導体を詳細に検討したところ、特定の色素構造(特定のスルファモイル置換基をフタロシアニン骨格の特定の置換位置に導入)を有した下記一般式(1)で表されるフタロシアニン化合物により、上記課題を解決できることを見出し、本発明を完成するに至った。即ち、本発明によれば下記構成の着色組成物、インクジェット用インク、インクジェット記録方法、及びフタロシアニン化合物が提供されて、本発明の上記目的が達成される。

【0025】1. 下記一般式(1)で表されるフタロシアニン化合物を含有することを特徴とする着色画像形成組成物。

#### 【0026】

#### 【化4】

## 一般式 (I)



【0027】一般式 (I) 中;  $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び  $R_8$  は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、シクロアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、アリール基、ヘテロ環基、シアノ基、ヒドロキシ基、ニトロ基、アミノ基、アルキルアミノ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アミド基、アリールアミノ基、ウレイド基、スルファモイルアミノ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルコキシカルボニルアミノ基、スルホンアミド基、カルバモイル基、スルファモイル基、アルコキシカルボニル基、ヘテロ環オキシ基、アゾ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、シリルオキシ基、アリールオキシカルボニル基、アリールオキシカルボニルアミノ基、イミド基、ヘテロ環チオ基、ホスホリル基、またはアシル基を表し、各々はさらに置換基を有していてもよい。 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、及び  $Z_4$  は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換の\*

\*ヘテロ環基を表す。 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ 、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び  $R_8$  の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を有し、且つ、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ 、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び  $R_8$  に置換した置換基の炭素数の総和が8以上である。 $l$ 、 $m$ 、 $n$ 、及び  $p$  は、それぞれ独立に、1または2の整数を表す。 $M$  は、水素原子、金属元素、金属酸化物、金属水酸化物、またはハロゲン化物を表す。

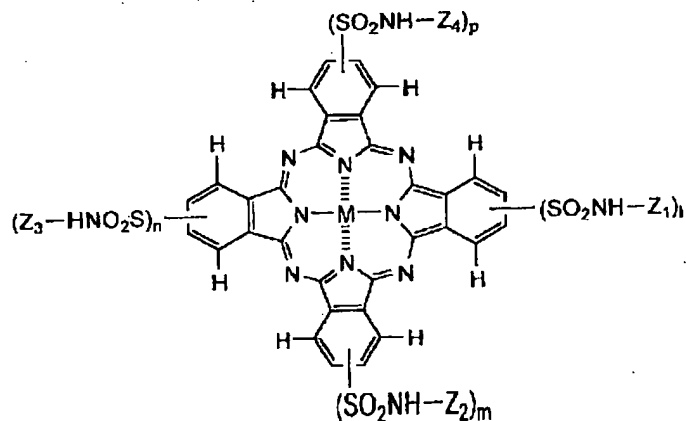
【0028】2. 上記1に記載の着色画像形成組成物からなることを特徴とするインク。

【0029】3. 一般式 (I) で表されるフタロシアニン化合物が、下記一般式 (II) で表されるフタロシアニン化合物であることを特徴とする上記2に記載のインク。

【0030】

【化5】

## 一般式 (II)



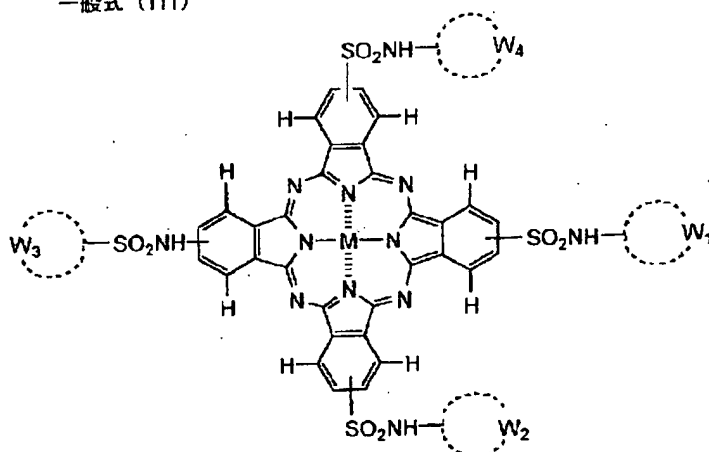
【0031】一般式 (II) 中;  $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、及び  $Z_4$  は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換のヘテロ環基を表す。 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、及び  $Z_4$  の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を有し、且つ、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、及び  $Z_4$  に置換した置換基の炭素数の総和が8以上である。 $M$  は、一般式 (I) の  $M$  と同義である。 $l$ 、 $m$ 、 $n$ 、及び  $p$  は、それぞれ独立に、1または2の整数を表す。

す。

【0032】4. 一般式 (II) で表されるフタロシアニン化合物が、下記一般式 (III) で表されるフタロシアニン化合物であることを特徴とする上記3に記載のインク。

【0033】

【化6】



【0034】一般式 (III) 中； $W_1$ 、 $W_2$ 、 $W_3$ 、及び $W_4$ は、それぞれ独立に、5～6員含窒素ヘテロ環あるいは該ヘテロ環と他の環との縮合環を形成するのに必要な原子群を表す。但し、 $W_1$ 、 $W_2$ 、 $W_3$ 、又は $W_4$ が、6員含窒素ヘテロ環あるいは該ヘテロ環と他の環と縮合環を形成する原子群である場合、6員含窒素ヘテロ環あるいは縮合環を構成する窒素原子数は1個または2個である。原子群 $W_1$ 、 $W_2$ 、 $W_3$ 、及び $W_4$ から形成される5～6員含窒素ヘテロ環あるいは該ヘテロ環と他の環との縮合環の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を有し、且つ、 $W_1$ 、 $W_2$ 、 $W_3$ 、及び $W_4$ にさらに置換した置換基の炭素数の総和が8以上である。Mは、一般式 (I) のMと同義である。

【0035】5. 上記2～4のいずれかに記載のインクであることを特徴とするインクジェット用インク。

【0036】6. 支持体上に白色無機顔料粒子を含有するインク受像層を有する受像材料上に、上記2～5のいずれかに記載のインクジェット用インクを用いて画像形成することを特徴とするインクジェット記録方法。

【0037】7. 上記2～5のいずれかに記載のインクジェット用インクを用いて画像形成することを特徴とする画像記録物のオゾンガス褪色耐性の改良方法。

【0038】8. 上記4に記載される一般式 (III) で表されることを特徴とするフタロシアニン化合物。

【0039】

【発明の実施の形態】以下に本発明の実施の形態について詳細に説明する。

[フタロシアニン化合物]まず、本発明の一般式 (I) で表されるフタロシアニン化合物について詳細に説明する。該フタロシアニン化合物は、油性であるためイオン性親水性基を分子内に有しない。上記一般式 (I) において、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、シクロアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、アリール基、ヘテロ環基、シアノ基、ヒドロキシル

基、ニトロ基、アミノ基、アルキルアミノ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アミド基、アリールアミノ基、ウレイド基、スルファモイルアミノ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルコキシカルボニルアミノ基、スルホンアミド基、カルバモイル基、スルファモイル基、アルコキシカルボニル基、ヘテロ環オキシ基、アゾ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、シリルオキシ基、アリールオキシカルボニル基、アリールオキシカルボニルアミノ基、イミド基、ヘテロ環チオ基、スルフィニル基、ホスホリル基、またはアシル基を表し、各々はさらに置換基を有していてもよい。

【0040】なかでも、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アリール基、シアノ基、アルコキシ基、アミド基、ウレイド基、スルホンアミド基、カルバモイル基、スルファモイル基およびアルコキシカルボニル基が好ましく、特に水素原子、ハロゲン原子、シアノ基が好ましく、水素原子が最も好ましい。

【0041】 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、及び $Z_4$ は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換のヘテロ環基を表す。 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ 、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を有し、且つ、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ 、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ にさらに置換した置換基の炭素数の総和が8以上である。 $l$ 、 $m$ 、 $n$ 、 $p$ は、それぞれ独立に、1または2の整数を表す。Mは、水素原子、金属元素、金属酸化物、金属水酸化物、または金属ハロゲン化物を表す。

【0042】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、 $R_8$ 、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 及び $Z_4$ が有することができる置換基としては、下記の置換基を挙げることができる。

【0043】ハロゲン原子 (例えば、塩素原子、臭素原子)、炭素数1～12の直鎖または分岐鎖アルキル基、炭素数7～18のアラルキル基、炭素数2～12のアルケニル基、炭素数2～12の直鎖または分岐鎖アルキニル基、炭素数3～12の側鎖を有しても良いシクロアル



キル基、炭素数3～12の側鎖を有しても良いシクロアルケニル基で、詳しくはアルキル基（例えばメチル、エチル、プロピル、イソプロピル、*t*-ブチル、2-メタンスルホニルエチル、3-フェノキシプロピル、トリフルオロメチル、シクロペンチルなどの各基）、アリール基（例えば、フェニル、4-*t*-ブチルフェニル、2, 4-ジ-*t*-アミルフェニルなどの各基）、ヘテロ環基（例えば、イミダゾリル、ピラゾリル、トリアゾリル、2-フリル、2-チエニル、2-ピリミジニル、2-ベンゾチアゾリルなどの各基）、シアノ基、ヒドロキシル基、ニトロ基、カルボキシ基、アミノ基、アルキルオキシ基（例えば、メトキシ、エトキシ、2-メトキシエトキシ、2-メタンスルホニルエトキシなどの各基）、アリールオキシ基（例えば、フェノキシ、2-メチルフェノキシ、4-*t*-ブチルフェノキシ、3-ニトロフェノキシ、3-*t*-ブチルオキシカルバモイルフェノキシなどの各基）、アシルアミノ基（例えば、アセトアミド、ベンズアミド、4-（3-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェノキシ）ブタンアミドなどの各基）、アルキルアミノ基（例えば、メチルアミノ、ブチルアミノ、ジエチルアミノ、メチルブチルアミノなどの各基）、アニリノ基（例えば、フェニルアミノ、2-クロロアニリノなどの各基）、ウレイド基（例えば、フェニルウレイド、メチルウレイド、N, N-ジブチルウレイドなどの各基）、スルファモイルアミノ基（例えば、N, N-ジプロピルスルファモイルアミノ基）、アルキルチオ基（例えば、メチルチオ、オクチルチオ、2-フェノキシエチルチオなどの各基）、アリールチオ基（例えば、フェニルチオ、2-ブトキシ-5-*t*-オクチルフェニルチオ、2-カルボキシフェニルチオなどの各基）、アルキルオキシカルボニルアミノ基（例えば、メトキシカルボニルアミノ基）、スルホンアミド基（例えば、メタンスルホンアミド、ベンゼンスルホンアミド、*p*-トルエンスルホンアミドなどの各基）、カルバモイル基（例えば、N-エチルカルバモイル、N, N-ジブチルカルバモイルなどの各基）、スルファモイル基（例えば、N-エチルスルファモイル、N, N-ジプロピルスルファモイル、N, N-ジエチルスルファモイルなどの各基）、スルホニル基（例えば、メタンスルホニル、オクタンスルホニル、ベンゼンスルホニル、トルエンスルホニルなどの各基）、アルキルオキシカルボニル基（例えば、メトキシカルボニル、ブチルオキシカルボニルなどの各基）、ヘテロ環オキシ基（例えば、1-フェニルテトラゾール-5-オキシ、2-テトラヒドロピラニルオキシなどの各基）、アゾ基（例えば、フェニルアゾ、4-メトキシフェニルアゾ、4-ピバロイルアミノフェニルアゾ、2-ヒドロキシ-4-プロパノイルフェニルアゾなどの各基）、アシルオキシ基（例えば、アセトキシ基）、カルバモイルオキシ基（例えば、N-メチルカルバモイルオキシ、N-フェニルカルバモイルオキシなどの各基）、

シリルオキシ基（例えば、トリメチルシリルオキシ、ジブチルメチルシリルオキシなどの各基）、アリールオキシカルボニルアミノ基（例えば、フェノキシカルボニルアミノ基）、イミド基（例えば、N-スクシンイミド、N-フタルイミドなどの各基）、ヘテロ環チオ基（例えば、2-ベンゾチアゾリルチオ、2, 4-ジ-フェノキシ-1, 3, 5-トリアゾール-6-チオ、2-ピリジルチオなどの各基）、スルフィニル基（例えば、3-フェノキシプロピルスルフィニル基）、ホスホリル基（例えば、フェノキシホスホリル、オクチルオキシホスホリル、フェニルホスホリルなどの各基）、アリールオキシカルボニル基（例えば、フェノキシカルボニル基）、アシル基（例えば、アセチル、3-フェニルプロパノイル、ベンゾイルなどの各基）、スルホニルスルファモイル基、アシルスルファモイル基、その他シアノ基、ヒドロキシル基、ニトロ基、カルボキシル基、アミノ基等が挙げられる。

【0044】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すハロゲン原子としては、フッ素原子、塩素原子および臭素原子が挙げられる。

【0045】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアルキル基には、置換基を有するアルキル基および無置換のアルキル基が含まれる。アルキル基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が1～12のアルキル基が好ましい。置換基の例には、ヒドロキシル基、アルコキシ基、シアノ基、およびハロゲン原子およびイオン性親水性基が含まれる。アルキル基の例には、メチル、エチル、ブチル、イソプロピル、*t*-ブチル、ヒドロキシエチル、メトキシエチル、シアノエチル、トリフルオロメチル、3-スルホプロピルおよび4-スルホブチルの各基が含まれる。

【0046】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すシクロアルキル基には、置換基を有するシクロアルキル基および無置換のシクロアルキル基が含まれる。シクロアルキル基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が5～12のシクロアルキル基が好ましい。シクロアルキル基の例には、シクロヘキシル基が含まれる。

【0047】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアルケニル基には、置換基を有するアルケニル基および無置換のアルケニル基が含まれる。アルケニル基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が2～12のアルケニル基が好ましい。アルケニル基の例には、ビニル基、アリル基等が含まれる。

【0048】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアラルキル基としては、置換基を有するアラルキル基および無置換のアラルキル基が含まれる。アラルキル基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が7～12のアラルキル基が好ましい。アラルキル基の例には、ベンジル基、および2-フェネチル基が含まれる。

る。

【0049】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアリール基には、置換基を有するアリール基および無置換のアリール基が含まれる。アリール基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が6～12のアリール基が好ましい。置換基の例には、アルキル基、アルコキシ基、ハロゲン原子、アルキルアミノ基が含まれる。アリール基の例には、フェニル、p-トリル、p-メトキシフェニル、o-クロロフェニルおよびm-

(3-スルホプロピルアミノ)フェニルが含まれる。 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すヘテロ環基には、置換基を有するヘテロ環基および無置換のヘテロ環基が含まれる。ヘテロ環基としては、5員または6員環のヘテロ環基が好ましい。ヘテロ環基の例には、2-ピリジル基、2-チエニル基および2-フリル基が含まれる。

【0050】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアルキルアミノ基には、置換基を有するアルキルアミノ基および無置換のアルキルアミノ基が含まれる。アルキルアミノ基としては、置換基を除いたときの炭素原子数1～6のアルキルアミノ基が好ましい。アルキルアミノ基の例には、メチルアミノ基およびジエチルアミノ基が含まれる。

【0051】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアルコキシ基には、置換基を有するアルコキシ基および無置換のアルコキシ基が含まれる。アルコキシ基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が1～12のアルコキシ基が好ましい。置換基の例には、アルコキシ基、ヒドロキシル基が含まれる。アルコキシ基の例には、メトキシ基、エトキシ基、イソプロポキシ基、メトキシエトキシ基、ヒドロキシエトキシ基および3-カルボキシプロポキシ基が含まれる。

【0052】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアリールオキシ基には、置換基を有するアリールオキシ基および無置換のアリールオキシ基が含まれる。アリールオキシ基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が6～12のアリールオキシ基が好ましい。置換基の例には、アルコキシ基が含まれる。アリールオキシ基の例には、フェノキシ基、p-メトキシフェノキシ基およびo-メトキシフェノキシ基が含まれる。

【0053】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアミド基には、置換基を有するアミド基および無置換のアミド基が含まれる。アミド基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が2～12のアミド基が好ましい。アミド基の例には、アセトアミド基、プロピオンアミド基、ベンズアミド基および3、5-ジスルホベンズアミド基が含まれる。

【0054】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアリールアミノ基には、置換基を有するアリールアミノ基および無置換のアリールアミノ基が含ま

れる。アリールアミノ基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が6～12のアリールアミノ基が好ましい。置換基の例としては、ハロゲン原子が含まれる。アリールアミノ基の例としては、アニリノ基および2-クロロアニリノ基が含まれる。

【0055】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すウレイド基には、置換基を有するウレイド基および無置換のウレイド基が含まれる。ウレイド基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が1～12のウレイド基が好ましい。置換基の例には、アルキル基およびアリール基が含まれる。ウレイド基の例には、3-メチルウレイド基、3、3-ジメチルウレイド基および3-フェニルウレイド基が含まれる。

【0056】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すスルファモイルアミノ基には、置換基を有するスルファモイルアミノ基および無置換のスルファモイルアミノ基が含まれる。置換基の例には、アルキル基が含まれる。スルファモイルアミノ基の例には、N、N-ジプロピルスルファモイルアミノ基が含まれる。

【0057】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアルキルチオ基には、置換基を有するアルキルチオ基および無置換のアルキルチオ基が含まれる。アルキルチオ基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が1～12のアルキルチオ基が好ましい。アルキルチオ基の例には、メチルチオ基およびエチルチオ基が含まれる。

【0058】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアリールチオ基には、置換基を有するアリールチオ基および無置換のアリールチオ基が含まれる。アリールチオ基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が6～12のアリールチオ基が好ましい。置換基の例には、アルキル基が含まれる。アリールチオ基の例には、フェニルチオ基およびp-トリルチオ基が含まれる。

【0059】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアルコキシカルボニルアミノ基には、置換基を有するアルコキシカルボニルアミノ基および無置換のアルコキシカルボニルアミノ基が含まれる。アルコキシカルボニルアミノ基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が2～12のアルコキシカルボニルアミノ基が好ましい。アルコキシカルボニルアミノ基の例には、エトキシカルボニルアミノ基が含まれる。

【0060】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すスルホンアミド基には、置換基を有するスルホンアミド基および無置換のスルホンアミド基が含まれる。スルホンアミド基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が1～12のスルホンアミド基が好ましい。スルホンアミド基の例には、メタンスルホンアミド、ベンゼンスルホンアミド、および3-カルボキシベンゼンスルホンアミドが含まれる。

【0061】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すカルバモイル基には、置換基を有するカルバモイル基および無置換のカルバモイル基が含まれる。前記置換基の例には、アルキル基が含まれる。カルバモイル基の例には、メチルカルバモイル基およびジメチルカルバモイル基が含まれる。

【0062】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すスルファモイル基には、置換基を有するスルファモイル基および無置換のスルファモイル基が含まれる。置換基の例には、アルキル基、アリール基が含まれる。スルファモイル基の例には、ジメチルスルファモイル基およびジー（2-ヒドロキシエチル）スルファモイル基、フェニルスルファモイル基が含まれる。

【0063】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアルコキシカルボニル基には、置換基を有するアルコキシカルボニル基および無置換のアルコキシカルボニル基が含まれる。アルコキシカルボニル基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が2～12のアルコキシカルボニル基が好ましい。アルコキシカルボニル基の例には、メトキシカルボニル基およびエトキシカルボニル基が含まれる。

【0064】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すヘテロ環オキシ基には、置換基を有するヘテロ環オキシ基および無置換のヘテロ環オキシ基が含まれる。ヘテロ環オキシ基としては、5員または6員環のヘテロ環を有するヘテロ環オキシ基が好ましい。置換基の例には、ヒドロキシル基が含まれる。ヘテロ環オキシ基の例には、2-テトラヒドロピラニルオキシ基が含まれる。

【0065】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアゾ基には、置換基を有するアゾ基および無置換のアゾ基が含まれる。アゾ基の例には、p-ニトロフェニルアゾ基が含まれる。

【0066】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアシルオキシ基には、置換基を有するアシルオキシ基および無置換のアシルオキシ基が含まれる。アシルオキシ基としては、置換基を除いたときの炭素原子数1～12のアシルオキシ基が好ましい。アシルオキシ基の例には、アセトキシ基およびベンゾイルオキシ基が含まれる。

【0067】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すカルバモイルオキシ基には、置換基を有するカルバモイルオキシ基および無置換のカルバモイルオキシ基が含まれる。置換基の例には、アルキル基が含まれる。カルバモイルオキシ基の例には、N-メチルカルバモイルオキシ基が含まれる。

【0068】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すシリルオキシ基には、置換基を有するシリルオキシ基および無置換のシリルオキシ基が含まれる。置換基の例には、アルキル基が含まれる。シリルオキシ

基の例には、トリメチルシリルオキシ基が含まれる。

【0069】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアリールオキシカルボニル基には、置換基を有するアリールオキシカルボニル基および無置換のアリールオキシカルボニル基が含まれる。アリールオキシカルボニル基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が7～12のアリールオキシカルボニル基が好ましい。アリールオキシカルボニル基の例には、フェノキシカルボニル基が含まれる。

【0070】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアリールオキシカルボニルアミノ基には、置換基を有するアリールオキシカルボニルアミノ基および無置換のアリールオキシカルボニルアミノ基が含まれる。アリールオキシカルボニルアミノ基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が7～12のアリールオキシカルボニルアミノ基が好ましい。アリールオキシカルボニルアミノ基の例には、フェノキシカルボニルアミノ基が含まれる。

【0071】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すイミド基には、置換基を有するイミド基および無置換のイミド基が含まれる。イミド基の例には、N-フタルイミド基およびN-スクシンイミド基が含まれる。

【0072】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すヘテロ環チオ基には、置換基を有するヘテロ環チオ基および無置換のヘテロ環チオ基が含まれる。ヘテロ環チオ基としては、5員または6員環のヘテロ環を有することが好ましい。ヘテロ環チオ基の例には、2-ピリジルチオ基が含まれる。

【0073】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すホスホリル基には、置換基を有するホスホリル基および無置換のホスホリル基が含まれる。ホスホリル基の例には、フェノキシホスホリル基およびフェニルホスホリル基が含まれる。

【0074】 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ が表すアシル基には、置換基を有するアシル基および無置換のアシル基が含まれる。アシル基としては、置換基を除いたときの炭素原子数が1～12のアシル基が好ましい。アシル基の例には、アセチル基およびベンゾイル基が含まれる。

【0075】 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、及び $Z_4$ が表すヘテロ環基としては、それぞれ独立に飽和ヘテロ環基であっても、不飽和ヘテロ環基であってもよい。また、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、及び $Z_4$ が表すヘテロ環基は、それぞれ独立に、さらに他の環と縮合環を形成していてもよい。

【0076】 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、及び $Z_4$ が表すヘテロ環基およびその縮合環基の好ましい例をヘテロ環基の置換位置を限定せずに挙げると、それぞれ独立に、イミダゾール基、ベンゾイミダゾール基、ピラゾール基、ベンゾピラゾール基、トリアゾール基、チアゾール、ベンゾチア

ゾール基、イソチアゾール基、ベンゾイソチアゾール基、オキサゾール基、ベンゾオキサゾール基、チアジアゾール基、ピロール基、ベンゾピロール基、インドール基、イソオキサゾール基、ベンゾイソオキサゾール基、チオフエン基、ベンゾチオフエン基、フラン基、ベンゾフラン基、ピリジン基、キノリン基、イソキノリン基、ピリダジン基、ピリミジン基、ピラジン基、シンノリン基、フタラジン基、キナゾリン基、キノキサリン基等である。

【0077】 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、及び $Z_4$ が表すヘテロ環基およびその縮合環基の好ましいものは、5～6員含窒素ヘテロ環基（さらに他の環と縮合環を形成可）である。但し、 $W_1$ 、 $W_2$ 、 $W_3$ 、及び $W_4$ が、それぞれ独立に、6員含窒素ヘテロ環あるいは該ヘテロ環と他の環と縮合環を形成している場合、6員含窒素ヘテロ環を構成する窒素原子数は1個または2個である（6員含窒素ヘテロ環を構成する窒素原子数が3個以上のもの、例えばトリアジン環等は除く）。

【0078】 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、及び $Z_4$ が表す5～6員含窒素ヘテロ環基およびその縮合環基の更に好ましい例をヘテロ環の置換位置を限定せずに挙げると、それぞれ独立に、イミダゾール基、ベンゾイミダゾール基、ピラゾール基、ベンゾピラゾール基、トリアゾール基、チアゾール基、ベンゾチアゾール基、イソチアゾール基、ベンゾイソチアゾール基、オキサゾール基、ベンゾオキサゾール基、チアジアゾール基、ピロール基、ベンゾピロール基、インドール基、イソオキサゾール基、ベンゾイソオキサゾール基、ピリジン基、キノリン基、イソキノリン基、ピリダジン基、ピリミジン基、ピラジン基、シンノリン基、フタラジン基及びキナゾリン基であり、より好ましくはイミダゾール基、ベンゾイミダゾール基、ピラゾール基、ベンゾピラゾール基、トリアゾール基、チアゾール基、ベンゾチアゾール基、イソチアゾール基、ベンゾイソチアゾール基、オキサゾール基、ベンゾオキサゾール基、チアジアゾール基、ピロール基、ベンゾピロール基、インドール基、イソオキサゾール基及びベンゾイソオキサゾール基であり、その中でもピラゾール基、トリアゾール基、ベンゾチアゾール基及びベンゾイソチアゾール基が最も好ましい。

【0079】 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ が表すヘテロ環およびその縮合環で、更に置換基を有することが可能な環は、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 及び $R_8$ の各基が有することが出来る置換基として前記した基で更に置換されていてもよい。

【0080】 $M$ は、水素原子、金属元素、金属酸化物、金属水酸化物、または金属ハロゲン化物を表す。 $M$ として好ましいものは、水素原子の他に、金属元素として、Li、Na、K、Mg、Ti、Zr、V、Nb、Ta、Cr、Mo、W、Mn、Fe、Co、Ni、Ru、Rh、Pd、Os、Ir、Pt、Cu、Ag、Au、Zn、Cd、Hg、Al、Ga、In、Si、Ge、Sn、Pb、Sb、Bi

等が挙げられる。酸化物としては、VO、GeO等が好ましく挙げられる。また、水酸化物としては、 $\text{Si}(\text{OH})_2$ 、 $\text{Cr}(\text{OH})_2$ 、 $\text{Sn}(\text{OH})_2$ 等が好ましく挙げられる。さらに、ハロゲン化物としては、 $\text{AlCl}_3$ 、 $\text{SiCl}_4$ 、 $\text{VCl}_3$ 、 $\text{VCl}_4$ 、 $\text{VOCl}_3$ 、 $\text{FeCl}_3$ 、 $\text{GaCl}_3$ 、 $\text{ZrCl}_4$ 等が挙げられる。なかでも特に、Cu、Ni、Zn、Al等が好ましく、Cuが最も好ましい。

【0081】また、一般式(I)で表されるフタロシアニン化合物は、L(2価の連結基)を介してPc(フタロシアニン環)が2量体(例えば、 $\text{Pc}-\text{M}-\text{L}-\text{M}-\text{Pc}$ )または3量体を形成してもよく、そのとき複数個存在するMは、それぞれ同一であっても異なるものであってもよい。

【0082】Lで表される2価の連結基は、オキシ基-O-、チオ基-S-、カルボニル基-CO-、スルホニル基-SO<sub>2</sub>-、イミノ基-NH-、メチレン基-CH<sub>2</sub>-、及びこれらを組み合わせて形成される基が好ましい。

【0083】 $l$ 、 $m$ 、 $n$ 、 $p$ は、それぞれ独立に、 $4 \leq l+m+n+p \leq 8$ を満たす1または2の整数を表し、好ましくは $4 \leq l+m+n+p \leq 6$ を満たすことであり、最も好ましくは、それぞれが $1(l=m=n=p=1)$ である場合である。

【0084】前記一般式(I)で表されるフタロシアニン化合物として好ましい組み合わせは、以下の通りである。

(イ)  $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 及び $R_8$ が、それぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、またはシアノ基であり、特に好ましくは水素原子またはハロゲン原子であり、その中でも水素原子であるのが最も好ましい。

(ロ) ①  $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ が表すヘテロ環およびその縮合環の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を有するヘテロ環およびその縮合環である。又は

②  $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ 、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を有し、且つ、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ 、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ に置換した置換基の炭素数の総和が8以上である。あるいは、

③  $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を有し、且つ、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ に置換した置換基の炭素数の総和が8以上である。

④ より好ましくは、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を有し、且つ、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ に置換した置換基の炭素数の総和が10以上であるか、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ の少なくとも1つは、炭素数3以上の置換基を有し、且つ、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ にさらに置換した置換基の炭素数の総和が10以上である。

(ハ)  $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ が表すヘテロ環およびその縮合環が、ヘテロ環の置換位置を限定せずに挙げると、イミダゾール基、ベンゾイミダゾール基、ピラゾール基、

ベンゾピラゾール基、トリアゾール基、チアゾール基、ベンゾチアゾール基、イソチアゾール基、ベンゾイソチアゾール基、オキサゾール基、ベンゾオキサゾール基、チアジアゾール基、ピロール基、ベンゾピロール基、インドール基、イソオキサゾール基及びベンゾイソオキサゾール基であり、その中でもピラゾール基、トリアゾール基、ベンゾチアゾール基及びベンゾイソチアゾール基であるのが最も好ましい。

(二) l、m、n、pが、それぞれ独立に、1または2の整数であり、特に1であることが好ましい。

(ホ) Mが、水素原子、金属元素、金属酸化物、金属水酸化物、または金属ハロゲン化物を表し、特にCu、Ni、Zn、Alが好ましく、なかでも特にCuが最も好ましい。

【0085】一般式(I)で表されるフタロシアニン化合物の中でも、上記一般式(II)で表される構造のフタロシアニン化合物がさらに好ましい。以下に、本発明の一般式(II)で表されるフタロシアニン化合物について詳しく述べる。

【0086】上記一般式(II)において、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>、l、m、n、p及びMは、前記一般式(I)中のZ<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>、l、m、n、p及びMと各々同義であり、好ましい例も同様である。

【0087】一般式(II)で表されるフタロシアニン化合物の中でも、特に好ましい置換基の組み合わせは、前記一般式(I)中の特に好ましい置換基の組み合わせと同様である。

【0088】なお、前記一般式(II)で表される化合物の好ましい置換基の組み合わせについては、種々の置換基の少なくとも1つが前記の好ましい基である化合物が好ましく、より多くの種々の置換基が前記好ましい基である化合物がより好ましく、全ての置換基が前記好ましい基である化合物が最も好ましい。

【0089】上記一般式(II)で表されるフタロシアニン化合物の中でも、上記一般式(III)で表される構造のフタロシアニン化合物がさらに好ましい。以下に、本発明の一般式(III)で表されるフタロシアニン化合物について詳しく述べる。

【0090】W<sub>1</sub>、W<sub>2</sub>、W<sub>3</sub>、及びW<sub>4</sub>は、それぞれ独立に、5～6員含窒素ヘテロ環あるいは該ヘテロ環と他の環との縮合環を形成するのに必要な原子群を表す。但し、W<sub>1</sub>、W<sub>2</sub>、W<sub>3</sub>、及び／又はW<sub>4</sub>が、6員含窒素ヘテロ環あるいは該ヘテロ環と他の環と縮合環を形成する原子群である場合、6員含窒素ヘテロ環あるいは縮合環を構成する窒素原子数は1個または2個であり、6員含窒素ヘテロ環を構成する窒素原子数が3個以上の環、例えばトリアジン環等は除く。Mは、上記一般式(II)におけるMと同義である。

【0091】一般式(III)において、W<sub>1</sub>、W<sub>2</sub>、W<sub>3</sub>、及びW<sub>4</sub>が形成する5～6員含窒素ヘテロ環およびその

縮合環の好ましい例は、イミダゾール基、ベンゾイミダゾール基、ピラゾール基、ベンゾピラゾール基、トリアゾール基、チアゾール基、ベンゾチアゾール基、イソチアゾール基、ベンゾイソチアゾール基、オキサゾール基、ベンゾオキサゾール基、チアジアゾール基、ピロール基、ベンゾピロール基、インドール基、イソオキサゾール基、ベンゾイソオキサゾール基、ピリジン基、キノリン基、イソキノリン基、ピリダジン基、ピリミジン基、ピラジン基、シンノリン基、フタラジン基及びキナゾリン基であり、より好ましくはイミダゾール基、ベンゾイミダゾール基、ピラゾール基、ベンゾピラゾール基、トリアゾール基、チアゾール基、ベンゾチアゾール基、イソチアゾール基、ベンゾイソチアゾール基、オキサゾール基、ベンゾオキサゾール基、チアジアゾール基、ピロール基、ベンゾピロール基、インドール基、イソオキサゾール基及びベンゾイソオキサゾール基であり、その中でもピラゾール基、トリアゾール基、ベンゾチアゾール基及びベンゾイソチアゾール基が最も好ましい。

【0092】一般式(III)で表されるフタロシアニン化合物は、分子内に少なくとも1個、好ましくは4個の炭素数2以上の置換基を有していると、油性媒体中に対する溶解性または分散性が良好となる。

【0093】Mは、Cu、Ni、Zn、Al等が好ましく、なかでも特にCu、Ni、Znが好ましく、特にCuが最も好ましい。

【0094】一般式(III)で表されるフタロシアニン化合物の中でも、特に好ましい置換基の組み合わせは、W<sub>1</sub>、W<sub>2</sub>、W<sub>3</sub>、W<sub>4</sub>が形成する5～6員含窒素ヘテロ環およびその縮合環が、それぞれ独立に、イミダゾール基、ベンゾイミダゾール基、ピラゾール基、ベンゾピラゾール基、トリアゾール基、チアゾール基、ベンゾチアゾール基、イソチアゾール基、ベンゾイソチアゾール基、オキサゾール基、ベンゾオキサゾール基、チアジアゾール基、ピロール基、ベンゾピロール基、インドール基、イソオキサゾール基及びベンゾイソオキサゾール基であり、その中でもピラゾール基、トリアゾール基、ベンゾチアゾール基及びベンゾイソチアゾール基であるのが最も好ましい。

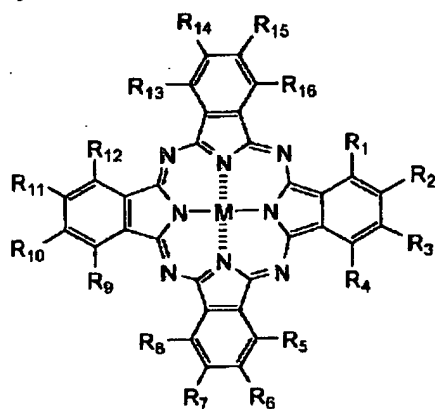
【0095】一般式(III)で表されるフタロシアニン化合物において、W<sub>1</sub>、W<sub>2</sub>、W<sub>3</sub>、W<sub>4</sub>が形成する5～6員含窒素ヘテロ環およびその縮合環のいずれか一つには、置換基として、炭素数2以上の置換基を有し、且つ、W<sub>1</sub>、W<sub>2</sub>、W<sub>3</sub>、W<sub>4</sub>が有する置換基の炭素数の総和が8以上であることが好ましく、W<sub>1</sub>、W<sub>2</sub>、W<sub>3</sub>、W<sub>4</sub>はそれぞれ独立に、いずれも炭素数2以上の置換基を有し、且つ、その置換基の炭素数の総和が8以上であることが特に好ましく、さらにW<sub>1</sub>、W<sub>2</sub>、W<sub>3</sub>、W<sub>4</sub>がいずれも炭素数3以上の置換基を有し、且つ、置換基の炭素数の総和が12以上であることが最も好ましい。

【0096】なお、一般式 (III) で表される化合物の好ましい置換基の組み合わせについては、種々の置換基の少なくとも1つが前記の好ましい基である化合物が好ましく、より多くの種々の置換基が前記好ましい基である化合物がより好ましく、全ての置換基が前記好ましい基である化合物が最も好ましい。

【0097】一般に、インクジェット用インク組成物として種々のフタロシアニン誘導体を使用することが知られている。下記一般式 (IV) で表されるフタロシアニン誘導体は、その合成時において不可避免的に置換基  $R_n$  ( $n=1\sim16$ ) の置換位置 ( $R_1:1\text{位}\sim R_{16}:16\text{位}$ とここで定義する。また、 $R_n$  ( $n=1\sim16$ ) は、ここでは特定の構造の置換基を意味するのではなく、前記した置換基のいずれであってもよい) 異性体を含む場合があるが、これら置換位置異性体は互いに区別することなく同一誘導体として見なしている場合が多い。また、 $R$ の置換基に異性体が含まれる場合も、これらを区別することなく、同一のフタロシアニン誘導体として見なしている場合が多い。

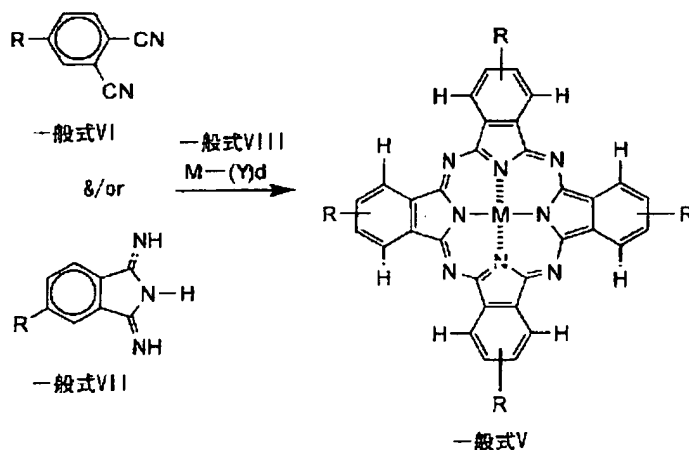
【0098】

【化7】



一般式 (IV)

【0099】本明細書中で定義するフタロシアニン化合物において、構造が異なる場合とは、上記一般式 (IV) \*



\*で説明すると、置換基  $R_n$  ( $n=1\sim16$ ) について構成原子種が異なる場合、置換基数が異なる場合、また置換位置が異なる場合の何れかである。

【0100】本発明において、前記一般式 (I) ~ (II) で表されるフタロシアニン化合物の構造が異なる (特に、置換位置) 誘導体を以下の三種類に分類して定義する。

(1)  $\beta$ -位置換型: (2及び/または3位、6及び/または7位、10及び/または11位、14及び/または15位に特定の置換基を有するフタロシアニン化合物)

(2)  $\alpha$ -位置換型: (1及び/または4位、5及び/または8位、9及び/または12位、13及び/または16位に特定の置換基を有するフタロシアニン化合物)

(3)  $\alpha$ ,  $\beta$ -位混合置換型: (1~16位に規則性なく、特定の置換基を有するフタロシアニン化合物)

【0101】本明細書中において、構造が異なる (特に、置換位置) フタロシアニン化合物の誘導体を説明する場合、上記  $\beta$ -位置換型、 $\alpha$ -位置換型、 $\alpha$ ,  $\beta$ -位混合置換型を使用する。

【0102】本発明に用いられるフタロシアニン誘導体は、例えば白井-小林共著、(株)アイピーシー発行「フタロシアニン-化学と機能-」(P. 1~62)、C. C. Leznoff-A. B. P. Lever共著、VCH発行「Phthalocyanines-Properties and Applications」(P. 1~54)等に記載、引用もしくはこれらに類似の方法を組み合わせで合成することができる。

【0103】本発明に関わるフタロシアニン化合物を一般式 (V) で代表させて説明する。一般式 (V) のフタロシアニン化合物は、例えば一般式 (VI) で表されるフタロニトリル化合物及び/または一般式 (VII) で表されるジイミノイソインドリン誘導体と一般式 (VIII) で表される金属誘導体を反応させることにより合成される。

【0104】

【化8】

【0105】(式(VI)及びまたは(VII)中、Rは置換スルファモイル基： $-\text{SO}_2\text{NH}-$ ヘテロ環を示す)

【0106】一般式(VIII)： $\text{M}-(\text{Y})_d$

(式(VIII)中、Mは前記一般式(I)～(III)のMと同一であり、Yはハロゲン原子、酢酸陰イオン、アセチルアセトネート、酸素などの1価又は2価の配位子を示し、dは1～4の整数である)

一般式(VIII)で示される金属誘導体としては、Al、Si、Ti、V、Mn、Fe、Co、Ni、Cu、Zn、Ge、Ru、Rh、Pd、In、Sn、Pt、Pbのハロゲン化物、カルボン酸誘導体、硫酸塩、硝酸塩、カルボニル化合物、酸化物、錯体等が挙げられる。具体例としては塩化銅、臭化銅、沃化銅、塩化ニッケル、臭化ニッケル、酢酸ニッケル、塩化コバルト、臭化コバルト、酢酸コバルト、塩化鉄、塩化亜鉛、臭化亜鉛、沃化亜鉛、酢酸亜鉛、塩化バナジウム、オキシ三塩化バナジウム、塩化パラジウム、酢酸パラジウム、塩化アルミニウム、塩化マンガン、酢酸マンガン、アセチルアセトンマンガン、塩化マンガン、塩化鉛、酢酸鉛、塩化インジウム、塩化チタン、塩化スズ等が挙げられる。

【0107】金属誘導体と一般式(VI)で示されるフタロニトリル化合物の使用量は、モル比で1：3～1：6が好ましい。また、金属誘導体と一般式(VII)で示されるジイミノイソインドリン化合物の使用量は、モル比で1：3～1：6が好ましい。

【0108】反応は通常、溶媒の存在下に行われる。溶媒としては、沸点80℃以上、好ましくは130℃以上の有機溶媒が用いられる。例えばn-アミルアルコール、n-ヘキサノール、シクロヘキサノール、2-メチル-1-ペンタノール、1-ヘプタノール、2-ヘプタノール、1-オクタノール、2-エチルヘキサノール、ベンジルアルコール、エチレングリコール、プロピレングリコール、エトキシエタノール、プロポキシエタノール、ブトキシエタノール、ジメチルアミノエタノール、ジエチルアミノエタノール、トリクロロベンゼン、クロロナフタレン、スルフォラン、ニトロベンゼン、キノリン、尿素等がある。溶媒の使用量はフタロニトリル化合物の1～100質量倍、好ましくは5～20質量倍である。

【0109】反応において触媒として、1, 8-ジアザビシクロ[5.4.0]-7-ウンデセン(DBU)或いはモリブデン酸アンモニウムを添加してもよい。添加量はフタロニトリル化合物あるいはジイミノイソインドリン化合物1モルに対して、0.1～10倍モル好ましくは0.5～2倍モルである。

【0110】反応温度は、通常80～300℃、好ましくは100～250℃の反応温度の範囲にて行なうのが好ましく、130～230℃の反応温度の範囲にて行なうのが特に好ましい。80℃未満では反応速度が極端に遅い。300℃を越えると生成物であるフタロシアニン

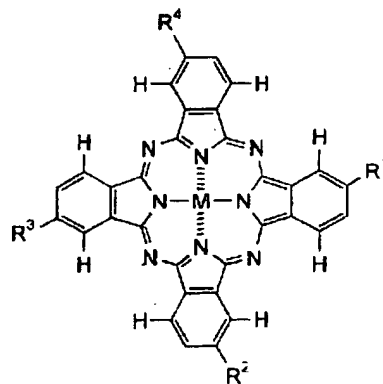
化合物の分解が起こる可能性がある。反応時間は通常2～20時間、好ましくは5～15時間の反応時間の範囲にて行なうのが好ましく、5～10時間の反応時間の範囲にて行なうのが特に好ましい。2時間未満では未反応原料が多く存在し、20時間を越えるとフタロシアニン化合物の分解が起こる可能性がある。

【0111】これらの反応によって得られる生成物は通常の有機合成反応の後処理方法に従って処理した後、精製してあるいは精製せずに製品として用いられる。即ち、例えば、反応系から遊離したものを精製せずに、あるいは再結晶やカラムクロマトグラフィー(例えば、ゲルパーメーションクロマトグラフィー(SEPHADEX<sup>TM</sup> LH-20:Pharmacia製)等にて精製する操作を単独、あるいは組み合わせて行ない、製品として提供することができる。また、反応終了後、反応溶媒を留去して、あるいは留去せずに水、または水に投入し、中和してあるいは中和せずに遊離したものを精製せずに、あるいは再結晶、カラムクロマトグラフィー等にて精製する操作を単独に、あるいは組み合わせて行なった後、製品として提供することができる。また、反応終了後、反応溶媒を留去して、あるいは留去せずに水、または水に投入し、中和してあるいは中和せずに、有機溶媒/水溶液にて抽出したものを精製せずに、あるいは晶析、カラムクロマトグラフィーにて精製する操作を単独あるいは組み合わせて行なった後、製品として提供することができる。

【0112】かくして得られる上記一般式(V)で表されるフタロシアニン化合物は、通常、 $\text{R}^1$  ( $-\text{SO}_2\text{NH}-$ ヘテロ環)、 $\text{R}^2$  ( $-\text{SO}_2\text{NH}-$ ヘテロ環)、 $\text{R}^3$  ( $-\text{SO}_2\text{NH}-$ ヘテロ環)、 $\text{R}^4$  ( $-\text{SO}_2\text{NH}-$ ヘテロ環)の各置換位置における異性体である下記一般式(a)-1～(a)-4で表される化合物の混合物である。

【0113】

【化9】

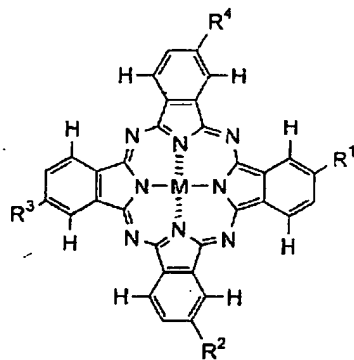


一般式(a)-1

【0114】

【化10】

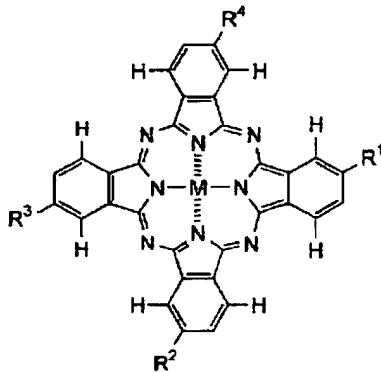
27



一般式(a)-2

【0115】

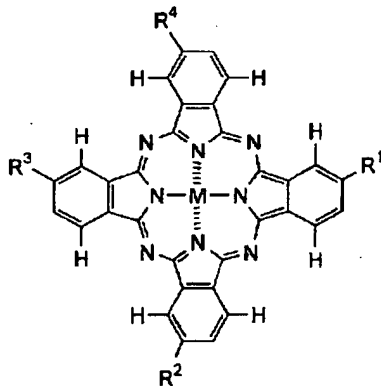
【化11】



一般式(a)-3

【0116】

【化12】



一般式(a)-4

【0117】上記一般式(a)-1～(a)-4で表される化合物は、β-位置換型(2及びまたは3位、6及びまたは7位、10及びまたは11位、14及びまたは15位に特定の置換基を有するフタロシアニン化合物)である。

【0118】本発明の一般式(I)、一般式(II)および(III)で表されるフタロシアニン化合物は、上記β-

28

位置換型(2及びまたは3位、6及びまたは7位、10及びまたは11位、14及びまたは15位に特定の置換基を有するフタロシアニン化合物)にあたる。

【0119】α-位置換型化合物及び又はα、β-位置換型化合物は、特定の置換基の位置、特定の置換基の置換数の異なる化合物であり、上記β-位置換型化合物(各置換位置における異性体(例えば、上記一般式(a)-1～(a)-4))とは全く異なる化合物である。

- 10 【0120】本発明では、例えば一般式(I)中の(−SO<sub>2</sub>NH-Z<sub>1</sub>)、(−SO<sub>2</sub>NH-Z<sub>2</sub>)、(−SO<sub>2</sub>NH-Z<sub>3</sub>)、(−SO<sub>2</sub>NH-Z<sub>4</sub>)で表される、特定の置換基が画像堅牢性の向上に非常に重要であることが見出され、更に、特定の置換基を特定の位置(β-が好ましい)に特定の数(例えば、フタロシアニン化合物1分子あたり4個以上8個以下でかつ一般式(V)で表されるフタロシアニン母核で説明すると、(2位及び/または3位)、(6位及び/または7位)、(10位及び/または11位)、(14位及び/または15位)の各組に少なくとも上記の特定の置換基を1個以上含有する)、フタロシアニン母核に導入した誘導体が本発明が課題を解決する手段として極めて重要な構造上の特徴であることを確認した。

【0121】これらの原因は詳細には不明であるが、これらβ-位置換型による構造上の特徴によってもたらされる色相・光堅牢性・オゾンガス耐性等の向上効果は、前記先行技術から全く予想することができないものである。

- 【0122】本明細書において、オゾンガス耐性と称しているのは、オゾンガスに対する耐性を代表させて称しているものであって、オゾンガス以外の酸化性雰囲気に対する耐性も含んでいる。すなわち、上記の本発明に係る一般式(I)で示されるフタロシアニン化合物は、自動車の排気ガスに多い窒素酸化物、火力発電所や工場の排気に多い硫黄酸化物、これらが太陽光によって光化学的にラジカル連鎖反応して生じたオゾンガスや酸素・窒素酸化物・水素ラジカルに富む光化学スモッグ、美容院などの特殊な薬液を使用する場所から発生する過酸化水素ラジカルなど、一般環境中に存在する酸化性ガスに対する耐性が強いことが特長である。したがって、屋外広告や、鉄道施設内の案内など画像の酸化劣化が画像寿命を制約している場合には、本発明に係るフタロシアニン化合物を画像形成材料として用いることによって、酸化性雰囲気耐性、すなわち、いわゆるオゾンガス耐性を向上させることができる。

【0123】本発明のフタロシアニン化合物の具体例を、前記一般式(V)を用いて下表1～表9(例示化合物101～145)を、一般式(IV)を用いて表10(例示化合物146～150)を示すが、本発明に用いられるフタロシアニン化合物は、下記の例示化合物に限

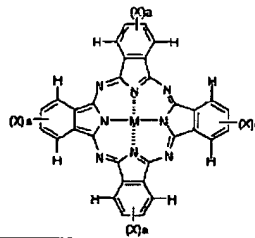


定されるものではない。

【0124】

\*【表1】

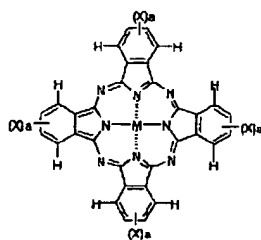
\*



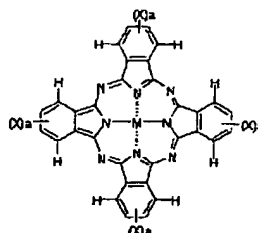
| 化合物 No. | M  | X | a |
|---------|----|---|---|
| 101     | Cu |   | 1 |
| 102     | Cu |   | 1 |
| 103     | Cu |   | 1 |
| 104     | Cu |   | 1 |
| 105     | Cu |   | 1 |

【0125】

【表2】



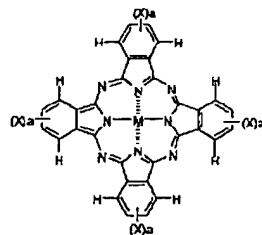
| 化合物 No. | M  | X | a |
|---------|----|---|---|
| 106     | Cu |   | 1 |
| 107     | Cu |   | 1 |
| 108     | Cu |   | 1 |
| 109     | Cu |   | 1 |
| 110     | Cu |   | 1 |



| 化合物 No. | M  | X | a |
|---------|----|---|---|
| 111     | Cu |   | 1 |
| 112     | Cu |   | 1 |
| 113     | Cu |   | 1 |
| 114     | Cu |   | 1 |
| 115     | Cu |   | 1 |

【0127】

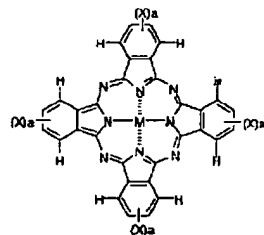
【表4】



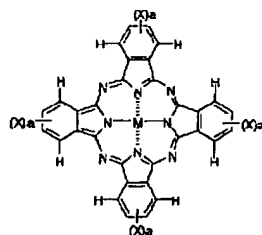
| 化合物 No. | M  | X | a |
|---------|----|---|---|
| 116     | Cu |   | 1 |
| 117     | Cu |   | 1 |
| 118     | Cu |   | 1 |
| 119     | Cu |   | 1 |
| 120     | Cu |   | 1 |

【0128】

【表5】



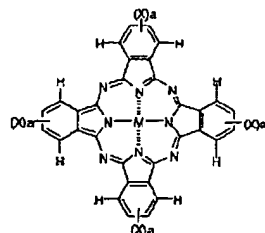
| 化合物 No. | M  | X | a |
|---------|----|---|---|
| 121     | Cu |   | 1 |
| 122     | Cu |   | 1 |
| 123     | Cu |   | 1 |
| 124     | Cu |   | 1 |
| 125     | Cu |   | 1 |



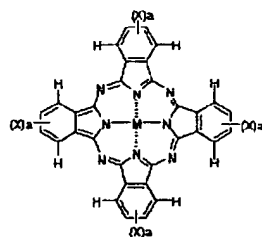
| 化合物 No. | M  | X | a |
|---------|----|---|---|
| 126     | Cu |   | 1 |
| 127     | Cu |   | 1 |
| 128     | Cu |   | 1 |
| 129     | Cu |   | 1 |
| 130     | Cu |   | 1 |

【0130】

【表 7】

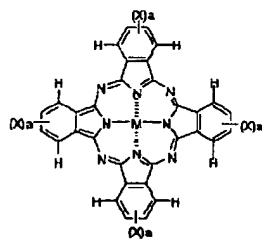


| 化合物 No. | M  | X   | a |
|---------|----|---|---|
| 131     | Cu | <p>Chemical structure of X for compound 131: A 1-phenyl-4-(2,4-dichlorophenyl)-5-sulfamoyl-1H-imidazole-2-carboxamide derivative. The structure shows a central imidazole ring substituted with a phenyl group, a 2,4-dichlorophenyl group, and a sulfamoyl group (-SO<sub>2</sub>NH-), and a carboxamide group (-CONHC<sub>17</sub>H<sub>17</sub>(f)).</p> | 1 |
| 132     | Cu | <p>Chemical structure of X for compound 132: A 1-(4-((diisopropylamino)carbonyl)phenyl)-2-methyl-4-nitro-1H-imidazole-5-sulfamoyl derivative. The structure shows a central imidazole ring substituted with a 4-((diisopropylamino)carbonyl)phenyl group, a methyl group, a nitro group, and a sulfamoyl group (-SO<sub>2</sub>NH-).</p>                    | 1 |
| 133     | Cu | <p>Chemical structure of X for compound 133: A 5-sulfamoyl-1H-benzotriazole-4-carboxamide derivative. The structure shows a benzotriazole ring system substituted with a sulfamoyl group (-SO<sub>2</sub>NH-) and a carboxamide group (-CONHC<sub>11</sub>H<sub>11</sub>(e)).</p>   | 1 |
| 134     | Cu | <p>Chemical structure of X for compound 134: A 5-sulfamoyl-1H-benzotriazole-4-carboxamide derivative. The structure shows a benzotriazole ring system substituted with a sulfamoyl group (-SO<sub>2</sub>NH-) and a carboxamide group (-CONHC<sub>7</sub>H<sub>7</sub>(l)).</p>   | 1 |
| 135     | Cu | <p>Chemical structure of X for compound 135: A 1-(4-(diethylcarbamoyl)phenyl)-2-(2-(diethylcarbamoyl)ethyl)-1H-imidazole-5-sulfamoyl derivative. The structure shows a central imidazole ring substituted with a 4-(diethylcarbamoyl)phenyl group, a 2-(2-(diethylcarbamoyl)ethyl) group, and a sulfamoyl group (-SO<sub>2</sub>NH-).</p>                   | 1 |



| 化合物 No. | M  | X | a |
|---------|----|---|---|
| 136     | Ni |   | 1 |
| 137     | Ni |   | 1 |
| 138     | Ni |   | 1 |
| 139     | Ni |   | 1 |
| 140     | Ni |   | 1 |

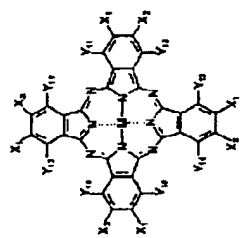




| 化合物 No. | M  | X | a |
|---------|----|---|---|
| 141     | Zn |   | 1 |
| 142     | Zn |   | 1 |
| 143     | Zn |   | 1 |
| 144     | Zn |   | 1 |
| 145     | Zn |   | 1 |

【0133】

【表10】



表中(X<sub>1</sub>, X<sub>2</sub>), (Y<sub>11</sub>, Y<sub>12</sub>), (Y<sub>13</sub>, Y<sub>14</sub>), (Y<sub>15</sub>, Y<sub>16</sub>), (Y<sub>17</sub>, Y<sub>18</sub>)の各組の具体例はそれぞれ独立に異なる。

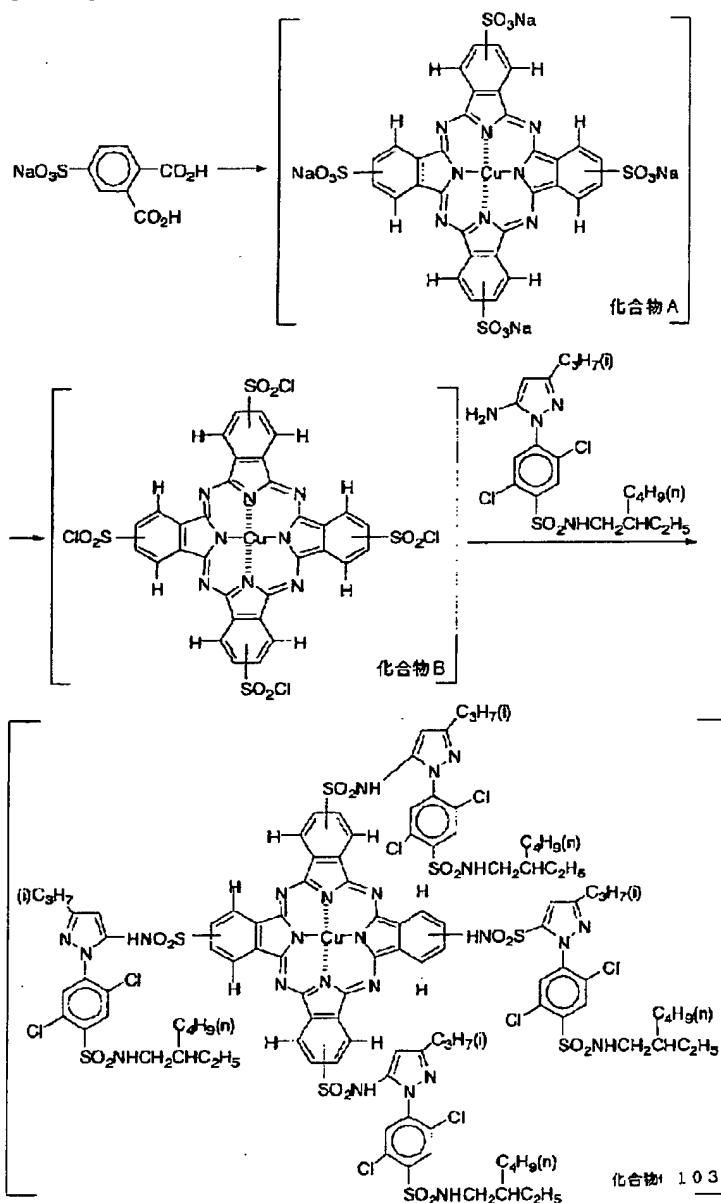
| 化合物 No. | M  | X <sub>1</sub> | X <sub>2</sub> | Y <sub>11</sub> , Y <sub>12</sub> | Y <sub>13</sub> , Y <sub>14</sub> | Y <sub>15</sub> , Y <sub>16</sub> | Y <sub>17</sub> , Y <sub>18</sub> |
|---------|----|----------------|----------------|-----------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|
| 146     | Cu |                | -Cl            | -H, -H                            | -H, -H                            | -H, -H                            | -H, -H                            |
| 147     | Cu |                | -H             | -Cl, -H                           | -Cl, -H                           | -Cl, -H                           | -Cl, -H                           |
| 148     | Cu |                | -Cl            | -H, -H                            | -H, -H                            | -H, -H                            | -H, -H                            |
| 149     | Cu |                | -Cl            | -Cl, -H                           | -Cl, -H                           | -Cl, -H                           | -Cl, -H                           |
| 150     | Cu |                | -Cl            | -H, -H                            | -H, -H                            | -H, -H                            | -H, -H                            |

【0134】<合成例>以下に、実施例により本発明のフタロシアニン化合物の合成法を詳しく説明するが、出発物質、色素中間体及び合成ルートについてはこれにより限定されるものでない。

【0135】本発明の代表的なフタロシアニン化合物は、例えば下記合成ルートから誘導することができる。

【0136】

40 【化13】



# 【0137】（合成例1）化合物Aの合成

冷却管の付いた三つ口フラスコに、ニトロベンゼン100 mL 加え、180℃まで1時間かけて昇温し、そこに4-スルホフタル酸-ナトリウム塩43.2 g、塩化アンモニウム4.7 g、尿素58 g、モリブデン酸アンモニウム0.68 g、塩化銅(II)6.93 gを加え、同温度で6時間攪拌した。反応液を40℃まで冷却したのち、50℃の加温したメタノール200 mLを注入して、生成した固形物を粉碎しながら室温で1時間攪拌した。得られた分散物をヌッチェでろ過し、400 mLのメタノールで洗浄した。続いて得られた固体を塩化ナトリウムで飽和した1000 mLの1 M塩酸水溶液を加え、煮沸して未反応の銅塩を溶かし出した。冷却後沈殿した固体をヌッチェでろ過し、100 mLの1 M塩酸飽

和食塩水溶液で洗浄した。得られた固体を700 mLの0.1 M水酸化ナトリウム水溶液に溶解させた。溶液を攪拌しながら80℃まで加温し、同温度で1時間攪拌した。水溶液を熱時ゴミ取りろ過した後、ろ液を攪拌しながら塩化ナトリウム270 mLを徐々に添加した塩析した。この塩析液を攪拌しながら80℃まで加温し、同温度で1時間攪拌した。室温まで冷却した後、析出した結晶をろ過し、150 mLの20%食塩水で洗浄した。引き続き、80%エタノール200 mLに得られた結晶を加え、1時間還流下攪拌し、室温まで冷却した後、析出した結晶をろ過し、更に、60%エタノール水溶液200 mLに得られた結晶を加え、1時間還流攪拌し、室温まで冷却した後、析出した結晶をろ過し、エタノール300 mLで洗浄後乾燥して、化合物A 29.25 gを背

色結晶として得た。 $\lambda_{\max}$ : 629.9 nm;  $\epsilon_{\max}$  =  $6.11 \times 10^4$  (水溶液中)。得られた化合物を分析した(質量分析法:ESI-MS、元素分析、中和滴定等種々の機器解析方法により測定)結果、本明細書中で定義したフタロシアニン銅(II)-置換位置が、 $\beta$ -位置換型(それぞれの各ベンゼン核の(2または3位)、(6または7位)、(10または11位)、(14または15位)にスルホ基を1個、銅フタロシアニン分子中スルホ基を合計4個有する)であることが確認できた。

#### 【0138】(合成例2)化合物Bの合成

冷却管の付いた三つ口フラスコに、クロロスルホン酸150 mLを加え、30℃以下で攪拌しながら19.0 gの上記化合物A(合成例1の化合物)をゆっくり分割添加した。更に、20℃で30分間攪拌した後、25℃以下で60 gの五塩化リンをゆっくり分割添加した。反応液を140℃まで加温し、同温度で3時間攪拌した。80℃まで冷却した後、30 mLの塩化チオニルを15分間かけて滴下した。引き続き、反応液を80℃まで加温し、同温度で2時間攪拌した。10℃まで冷却した後、反応液を1000 mLの水と500 gの水との混合物に徐々に添加して青色結晶の目的物を析出させた。懸濁液内の温度は、氷を補足的に添加することによって0~5℃に保った。更に室温で1時間攪拌した後に、ヌッチェでろ過し、1500 mLの冷水で洗浄した。引き続き、結晶を150 mLの冷アセトニトリルで洗浄後、減圧下乾燥剤入りのデシケーター内で一晩乾燥して、化合物Bを15.6 gを青色結晶として得た。得られた化合物を分析した結果、本明細書中で定義したフタロシアニン銅(II)-置換位置が $\beta$ -型のテトラスルホンクロライドであることが確認できた。更に得られた結晶0.01部を2-エチルヘキシルオキシプロピルアミン/アセトンでクエンチした後、HPLCにて純度検定(検出波長254 nm; 0.1%酢酸/トリエチルアミンbuffer系; THF/H<sub>2</sub>O=7/3)したところ、相対面積% = 90.95% [Cu-Pc(-SO<sub>2</sub>NH-R)<sub>4</sub>誘導体の総和として検定]であった。

【0139】(合成例3)具体的化合物例103の合成  
1- {2, 5-ジクロロ-4-(2-エチルヘキシルアミノスルホン)フェニル}-3-イソプロピル-5-アミノピラゾール27.7 gを150 mLのDMAcに懸濁し、内温5度で攪拌しているところへ、6.5 mLのピリジンに適下し、引き続き上記化合物B(合成例2の化合物)9.7 gを徐々に加え反応させた。30分間5~10℃で攪拌後、55℃まで加温し、同温度で1時間攪拌した。20℃まで冷却した後、反応液を1000 mLの水にあけて、引き続き室温で30分間攪拌して、析出した粗結晶をヌッチェでろ過し、100 mLの冷水で洗浄し、乾燥した。得られた粗結晶を、シリカゲルカラム

クロマトグラフィ(CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>/THF)を用いて副生成物(例えば、Cu-Pc-(SO<sub>3</sub>X)<sub>m</sub>(SO<sub>2</sub>NH-ヘテロ環)<sub>n</sub>誘導体: m+n=4, m≠0)を除去し、具体的化合物例103を16.8 g得た。 $\lambda_{\max}$ =671.9 nm;  $\epsilon_{\max}$ = $2.0 \times 10^5$  (DMF中)。

【0140】得られた化合物を分析した(質量分析法:ESI-MS、元素分析、中和滴定等種々の機器解析方法により測定)結果、本明細書中で定義したフタロシアニン銅(II)-置換位置が、 $\beta$ -位置換型(それぞれの各ベンゼン核の(2または3位)、(6または7位)、(10または11位)、(14または15位)に-SO<sub>2</sub>NH-ヘテロ環)基を1個、銅フタロシアニン分子中-SO<sub>2</sub>NH-ヘテロ環)基を合計4個有する)であることが確認できた。

#### 【0141】[比較化合物の合成例]

##### 比較合成例1

##### (a) 比較化合物1の合成

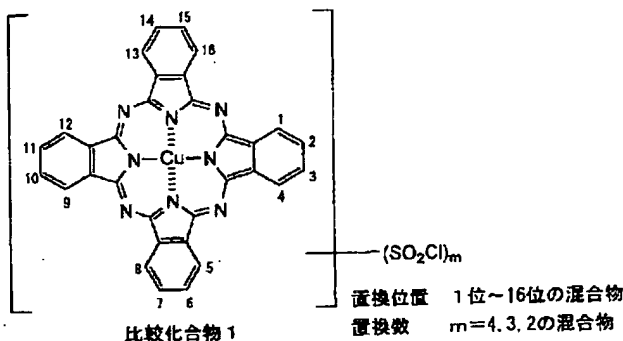
冷却管の付いた三つ口フラスコに、クロロスルホン酸150 mLを加え、攪拌しながら引き続き20℃を超えない温度を保ちながら25.0 gの銅フタロシアニンをゆっくり分割添加した。(発熱するため冷却を同時に実施した)次いでこの混合物を100℃まで、1時間かけて加温し、更に135℃まで1時間かけて加温を続け、ガスの発生が終了するまで同温度で4時間攪拌した。その後この反応液を75℃に冷却した後、30 mLの塩化チオニルを30分間かけて滴下した。引き続き、反応液を80℃まで加温し、同温度で2時間攪拌した。10℃まで冷却した。次いで、反応液を1500 mLの水と500 gの水との混合物にゆっくり添加して青色結晶の目的物を析出させた。懸濁液内の温度は、氷を補足的に添加することによって0~5℃に保った。更に室温で1時間攪拌した後に、ヌッチェでろ過し、2500 mLの冷水で洗浄した。引き続き、結晶を100 mLの冷アセトニトリルで洗浄後、減圧下乾燥剤入りのデシケーター内で一晩乾燥して、下記で示される比較化合物1を青色結晶として35.5 g得た。得られた化合物を分析した結果、本明細書中で定義したフタロシアニン銅(II)の置換位置が $\alpha$ ,  $\beta$ -混合型で、且つ置換数がジー、トリ-、テトラ-混合物のスルホンクロライドであることが確認できた。得られた結晶0.01部を2-エチルヘキシルオキシプロピルアミン/アセトンでクエンチした後、HPLCにて純度検定(検出波長254 nm; 0.1%酢酸/トリエチルアミンbuffer系; THF/H<sub>2</sub>O=7/3)したところ、相対面積%=80.52% [Cu-Pc(-SO<sub>2</sub>NH-R)<sub>n</sub>誘導体の総和]であった。

#### 【0142】

##### 【化14】

53

54



【0143】(b) 比較化合物2の合成  
特開平10-130517号、WO 00/08101号、WO 00/08103号等に記載の方法を用いて、比較化合物2の合成を実施した後、得られた化合物を分析した結果、比較化合物1と比べて、①置換位置の混合分布がわずかに異なる、②置換数(2置換体、3置換体、4置換体)の混合分布がわずかに異なる、③スルホニクロライドとしての純度〔上述した、Cu-Pc(-SO<sub>2</sub>NH-R)<sub>n</sub>誘導体の総和として検定〕の差

て合成した、下記化合物(G)を出発原料として、該公報に詳細に説明された反応条件で、下記で示されるα-位置換型フタロシアニン銅(II)誘導体を合成した。得られた化合物を分析した結果、本明細書中で定義したフタロシアニン銅(II)-置換位置が、α-位置換型〔それぞれの各ベンゼン核の(1または4位)、(5または8位)、(9または12位)、(13または16位)にスルホ基を1個、銅フタロシアニン-分子中スルホ基を合計4個有する〕であることが確認できた。

【0145】

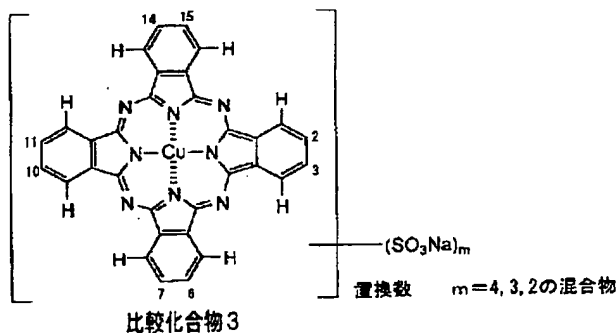
【化15】



【0144】(c) 比較化合物3の合成  
特開平10-204053号公報等に記載の方法を用い

【0146】

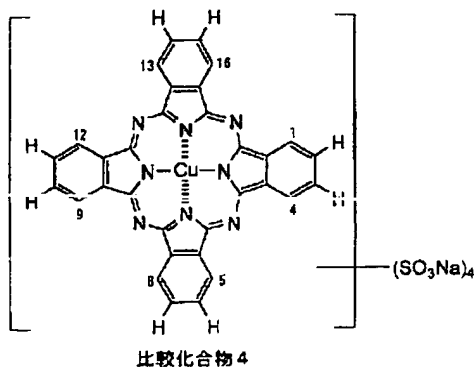
【化16】



【0147】(d) 比較化合物4の合成  
上記比較化合物2を出発原料として、合成例3と同様の操作を実施して、下記で示される比較化合物4(具体的化合物例101誘導体との比較化合物)を得た。

【0148】

【化17】



【0149】本発明の化合物の色素としての用途は、画像、特にカラー画像を形成するための材料が挙げられ、具体的には、以下に詳述するインクジェット方式記録材料を始めとして、感熱転写型画像記録材料、感圧記録材料、電子写真方式を用いる記録材料、転写式ハロゲン化銀感光材料、印刷インク、記録ペン等であり、好ましくはインクジェット方式記録材料、感熱転写型画像記録材料、電子写真方式を用いる記録材料であり、更に好ましくはインクジェット方式記録材料である。また、米国特許4808501号、特開平6-35182号などに記載されているLCDやCCDなどの固体撮像素子で用いられているカラーフィルター各種繊維の染色のための染色液にも適用できる。本発明の化合物は、その用途に適した溶解性、熱移動性などの物性を、置換基により調整して使用することができる。また、本発明の化合物は、用いられる系に応じて均一な溶解状態、乳化分散のような分散された溶解状態、固体分散状態で使用することが出来る。

【0150】[インクジェット用インク] インクジェット用インクは、親油性媒体や水性媒体中に前記フタロシアン化合物を溶解及び/又は分散させることによって作製することができる。必要に応じてその他の添加剤を、本発明の効果の発現を阻害しない範囲内において含有させることができる。その他の添加剤としては、例えば、乾燥防止剤(湿潤剤)、褪色防止剤、乳化安定剤、浸透促進剤、紫外線吸収剤、防腐剤、防霉剤、pH調整剤、表面張力調整剤、消泡剤、粘度調整剤、分散剤、分散安定剤、防錆剤、キレート剤等の公知の添加剤が挙げられる。これらの各種添加剤は、水溶性インクの場合にはインク液に直接添加する。油溶性染料を分散物の形で用いる場合には、染料分散物の調製後分散物に添加するのが一般的であるが、調製時に油相または水相に添加してもよい。

【0151】乾燥防止剤はインクジェット記録方式に用いるノズルのインク噴射口において該インクジェット用インクが乾燥することによる目詰まりを防止する目的で好適に使用される。

【0152】乾燥防止剤としては、水より蒸気圧の低い有機溶剤が好ましい。具体的な例としてはエチレングリコール、プロピレングリコール、ジエチレングリコール、ポリエチレングリコール、チオジグリコール、ジチオジグリコール、2-メチル-1, 3-プロパンジオール、1, 2, 6-ヘキサントリオール、アセチレングリコール誘導体、グリセリン、トリメチロールプロパン等に代表される多価アルコール類、エチレングリコールモノメチル(又はエチル)エーテル、ジエチレングリコールモノメチル(又はエチル)エーテル、トリエチレングリコールモノエチル(又はブチル)エーテル等の多価アルコールの低級アルキルエーテル類、2-ピロリドン、N-メチル-2-ピロリドン、1, 3-ジメチル-2-

イミダゾリジノン、N-エチルモルホリン等の複素環類、スルホラン、ジメチルスルホキシド、3-スルホレン等の含硫黄化合物、ジアセトンアルコール、ジエタノールアミン等の多官能化合物、尿素誘導体が挙げられる。これらのうちグリセリン、ジエチレングリコール等の多価アルコールがより好ましい。また上記の乾燥防止剤は単独で用いてもよいし2種以上併用してもよい。これらの乾燥防止剤はインク中に10~50質量%含有することが好ましい。

【0153】浸透促進剤は、インクジェット用インクを紙により良く浸透させる目的で好適に使用される。前記浸透促進剤としてはエタノール、イソプロパノール、ブタノール、ジ(トリ)エチレングリコールモノブチルエーテル、1, 2-ヘキサジオール等のアルコール類やラウリル硫酸ナトリウム、オレイン酸ナトリウムやノニオン性界面活性剤等を用いることができる。これらはインク中に5~30質量%含有すれば通常充分な効果があり、印字の滲み、紙抜け(プリントスルー)を起こさない添加量の範囲で使用するのが好ましい。

【0154】紫外線吸収剤は、画像の保存性を向上させる目的で使用される。紫外線吸収剤としては特開昭58-185677号公報、同61-190537号公報、特開平2-782号公報、同5-197075号公報、同9-34057号公報等に記載されたベンゾトリアゾール系化合物、特開昭46-2784号公報、特開平5-194483号公報、米国特許第3214463号等に記載されたベンゾフェノン系化合物、特公昭48-30492号公報、同56-21141号公報、特開平10-88106号公報等に記載された桂皮酸系化合物、特開平4-298503号公報、同8-53427号公報、同8-239368号公報、同10-182621号公報、特表平8-501291号公報等に記載されたトリアジン系化合物、リサーチディスクロージャーNo. 24239号に記載された化合物やスチルベン系、ベンズオキサゾール系化合物に代表される紫外線を吸収して蛍光を発する化合物、いわゆる蛍光増白剤も用いることができる。

【0155】褪色防止剤は、画像の保存性を向上させる目的で使用される。前記褪色防止剤としては、各種の有機系及び金属錯体系の褪色防止剤を使用することができる。有機の褪色防止剤としてはハイドロキノン類、アルコキシフェノール類、ジアルコキシフェノール類、フェノール類、アニリン類、アミン類、インダン類、クロマン類、アルコキシアニリン類、ヘテロ環類などがあり、金属錯体としてはニッケル錯体、亜鉛錯体などがある。より具体的にはリサーチディスクロージャーNo. 17643の第VIIのIないしJ項、同No. 15162、同No. 18716の650頁左欄、同No. 36544の527頁、同No. 307105の872頁、同No. 15162に引用された特許に記載された化合物や

特開昭62-215272号公報の127頁～137頁に記載された代表的化合物の一般式及び化合物例に含まれる化合物を使用することができる。

【0156】防黴剤としてはデヒドロ酢酸ナトリウム、安息香酸ナトリウム、ナトリウムピリジンチオン-1-オキシド、p-ヒドロキシ安息香酸エチルエステル、1,2-ベンズイソチアゾリン-3-オンおよびその塩等が挙げられる。これらはインク中に0.02～1.00質量%使用するのが好ましい。

【0157】pH調整剤としては上記中和剤(有機塩基、無機アルカリ)を用いることができる。pH調整剤はインクジェット用インクの保存安定性を向上させる目的で、該インクジェット用インクがpH6～10と夏用に添加するのが好ましく、pH7～10となるように添加するのがより好ましい。

【0158】表面張力調整剤としてはノニオン、カチオンあるいはアニオン界面活性剤が挙げられる。なお、本発明のインクジェット用インクの表面張力は25～70mPa・sが好ましい。さらに25～60mN/mが好ましい。また本発明のインクジェット用インクの粘度は30mPa・s以下が好ましい。更に20mPa・s以下に調整することがより好ましい。界面活性剤の例としては、脂肪酸塩、アルキル硫酸エステル塩、アルキルベンゼンスルホン酸塩、アルキルナフタレンスルホン酸塩、ジアルキルスルホホク酸塩、アルキルリン酸エステル塩、ナフタレンスルホン酸ホルマリン縮合物、ポリオキシエチレンアルキル硫酸エステル塩等のアニオン系界面活性剤や、ポリオキシエチレンアルキルエーテル、ポリオキシエチレンアルキルアリルエーテル、ポリオキシエチレン脂肪酸エステル、ソルビタン脂肪酸エステル、ポリオキシエチレンソルビタン脂肪酸エステル、ポリオキシエチレンアルキルアミン、グリセリン脂肪酸エステル、オキシエチレンオキシプロピレンブロックコポリマー等のノニオン系界面活性剤が好ましい。また、アセチレン系ポリオキシエチレンオキシド界面活性剤であるSURFYNOLS (Air Products & Chemicals社)も好ましく用いられる。また、N,N-ジメチル-N-アルキルアミノオキシドのようなアミノオキシド型の両性界面活性剤等も好ましい。更に、

【0159】消泡剤としては、フッ素系、シリコン系化合物やEDTAに代表されるキレート剤等も必要に応じて使用することができる。

【0160】本発明のフタロシアニン化合物を水性媒体に分散させる場合は、特開平11-286637号公報、特願平2000-78491号明細書、同2000-80259号明細書、同2000-62370号明細

書のように色素と油性ポリマーとを含有する着色微粒子を水性媒体に分散したり、特願平2000-78454号、同2000-78491号、同2000-203856号、同2000-203857号の各明細書のように高沸点有機溶媒に溶解した本発明の色素を水性媒体中に分散することが好ましい。本発明の化合物を水性媒体に分散させる場合の具体的な方法、使用する油性ポリマー、高沸点有機溶媒、添加剤及びそれらの使用量は、前記特許公報に記載されたものを好ましく使用することができる。あるいは、前記アゾ色素を固体のまま微粒子状態に分散してもよい。分散時には、分散剤や界面活性剤を使用することができる。分散装置としては、簡単なスターラーやインペラー攪拌方式、インライン攪拌方式、ミル方式(例えば、コロイドミル、ボールミル、サンドミル、アトライター、ロールミル、アジテーターミル等)、超音波方式、高圧乳化分散方式(高圧ホモジナイザー; 具体的な市販装置としてはゴーリンホモジナイザー、マイクロフルイダイザー、DeBEE2000等)を使用することができる。上記のインクジェット用インクの調製方法については、先述の特許公報以外にも特開平5-148436号公報、同5-295312号公報、同7-97541号公報、同7-82515号公報、同7-118584号公報、特開平11-286637号公報、特願2000-87539号明細書等に詳細が記載されていて、本発明のインクジェット用インクの調製にも利用できる。

【0161】水性媒体は、水を主成分とし、所望により、水混和性有機溶剤を添加した混合物を用いることができる。水混和性有機溶剤の例には、アルコール(例えば、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、ブタノール、イソブタノール、sec-ブタノール、t-ブタノール、ペンタノール、ヘキサノール、シクロヘキサノール、ベンジルアルコール)、多価アルコール類(例えば、エチレングリコール、ジエチレングリコール、トリエチレングリコール、ポリエチレングリコール、プロピレングリコール、ジプロピレングリコール、ポリプロピレングリコール、ブチレングリコール、ヘキサンジオール、ペンタンジオール、グリセリン、ヘキサントリオール、チオジグリコール)、グリコール誘導体(例えば、エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノエチルエーテル、エチレングリコールモノブチルエーテル、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノブチルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノブチルエーテル、ジプロピレングリコールモノメチルエーテル、トリエチレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールジアセテート、エチレングリコールモノメチルエーテルアセテート、トリエチレングリコールモノメチルエーテル、トリエチレングリコールモノエチルエーテル、エチレン

グリコールモノフェニルエーテル)、アミン(例えば、エタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、N-メチルジエタノールアミン、N-エチルジエタノールアミン、モルホリン、N-エチルモルホリン、エチレンジアミン、ジエチレントリアミン、トリエチレンテトラミン、ポリエチレンイミン、テトラメチルプロピレンジアミン)及びその他の極性溶媒(例えば、ホルムアミド、N、N-ジメチルホルムアミド、N、N-ジメチルアセトアミド、ジメチルスルホキシド、スルホラン、2-ピロリドン、N-メチル-2-ピロリドン、N-ビニル-2-ピロリドン、2-オキサゾリドン、1, 3-ジメチル-2-イミダゾリジノン、アセトニトリル、アセトン)が含まれる。なお、これら水混和性有機溶剤は、二種類以上を併用してもよい。

【0162】本発明のインクジェット用インク100質量部中には、前記フタロシアニン化合物を0.2質量部以上10質量部以下含有するのが好ましい。また、本発明のインクジェット用インクには、前記フタロシアニン化合物とともに、他の着色剤を併用してもよい。2種類以上の着色剤を併用する場合は、本発明化合物を含む着色剤の含有量の合計が前記範囲となっているのが好ましい。

【0163】本発明のインクジェット用インクは、単色の画像形成のみならず、フルカラーの画像形成に用いることができる。フルカラー画像を形成するために、マゼンタ色調インク、シアン色調インク、及びイエロー色調インクを用いることができ、また、色調を整えるために、更にブラック色調インクを用いてもよい。

【0164】本発明のフタロシアニン化合物と共に、適用できるイエロー染料としては、任意のものを使用することが出来る。例えばカップリング成分(以降カプラー成分と呼ぶ)としてフェノール類、ナフトール類、アニリン類、ピラゾロンやピリドン等のようなヘテロ環類；開鎖型活性メチレン化合物類、などを有するアリールもしくはヘテリルアゾ染料；例えばカプラー成分として開鎖型活性メチレン化合物類などを有するアゾメチン染料；例えばベンジリデン染料やモノメチンオキシノール染料等のようなメチン染料；例えばナフトキノン染料、アントラキノン染料等のようなキノン系染料などがある。さらに、これ以外の染料種として、キノフタロン染料、ニトロ・ニトロソ染料、アクリジン染料、アクリジノン染料等を挙げることができる。

【0165】本発明のフタロシアニン化合物と共に、適用できるマゼンタ染料としては、任意のものを使用することが出来る。例えばカプラー成分としてフェノール類、ナフトール類、アニリン類などを有するアリールもしくはヘテリルアゾ染料；例えばカプラー成分としてピラゾロン類、ピラゾロトリアゾール類などを有するアゾメチン染料；例えばアリーリデン染料、スチリル染料、メロシアン染料、シアン染料、オキシノール染料な

どのようなメチン染料；ジフェニルメタン染料、トリフェニルメタン染料、キサンテン染料などのようなカルボニウム染料、例えばナフトキノン、アントラキノン、アントラピリドンなどのようなキノン染料、例えばジオキサジン染料等のような縮合多環染料等を挙げることができる。

【0166】本発明のフタロシアニン化合物と共に、適用してもよいシアン染料としては、任意のものを使用する事が出来る。例えばカプラー成分としてフェノール類、ナフトール類、アニリン類などを有するアリールもしくはヘテリルアゾ染料；例えばカプラー成分としてフェノール類、ナフトール類、ピロロトリアゾールのようなヘテロ環類などを有するアゾメチン染料；シアン染料、オキシノール染料、メロシアン染料などのようなポリメチン染料；ジフェニルメタン染料、トリフェニルメタン染料、キサンテン染料などのようなカルボニウム染料；フタロシアニン染料；アントラキノン染料；インジゴ・チオインジゴ染料などを挙げることができる。

【0167】上記の各染料は、クロモフォアの一部が解離して初めてイエロー、マゼンタ、シアンの各色を呈するものであってもよく、その場合のカウンターカチオンはアルカリ金属や、アンモニウムのような無機のカチオンであつてもよいし、ピリジニウム、4級アンモニウム塩のような有機のカチオンであつてもよく、さらにはそれらを部分構造に有するポリマーカチオンであつてもよい。適用できる黒色材としては、ジスアゾ、トリスアゾ、テトラアゾ染料のほか、カーボンブラックの分散体を挙げることができる。

【0168】[インクジェット記録方法] 本発明のインクジェット記録方法は、上記インクジェット用インクにエネルギーを供与して、公知の受像材料、即ち普通紙、樹脂コート紙、例えば特開平8-169172号公報、同8-27693号公報、同2-276670号公報、同7-276789号公報、同9-323475号公報、特開昭62-238783号公報、特開平10-153989号公報、同10-217473号公報、同10-235995号公報、同10-337947号公報、同10-217597号公報、同10-337947号公報等に記載されているインクジェット専用紙、フィルム、電子写真共用紙、布帛、ガラス、金属、陶磁器等に画像を形成する。

【0169】画像を形成する際に、光沢性や耐水性を与えたり耐候性を改善する目的からポリマー微粒子分散物(ポリマーラテックスともいう)を併用してもよい。ポリマーラテックスを受像材料に付与する時期については、着色剤を付与する前であつても、後であつても、また同時であつてもよく、したがって添加する場所も受像紙中であつても、インク中であつてもよく、あるいはポリマーラテックス単独の分散液状物として使用してもよい。具体的には、特願2000-299465号や、



同2000-363090号、同2000-315231号、同2000-354380号、同2000-343944号、同2000-268952号等の各明細書に記載された方法を好ましく用いることができる。

【0170】以下に、本発明のインクを用いてインクジェットプリントをするのに用いられる記録紙及び記録フィルムについて説明する。記録紙における支持体は、LBKP、NBKP等の化学パルプ、GP、PGW、RMP、TMP、CTMP、CMP、CGP等の機械パルプ、DIP等の古紙パルプ等からなり、必要に応じて従来公知の顔料、バインダー、サイズ剤、定着剤、カチオン剤、紙力増強剤等の添加剤を混合し、長網抄紙機、円網抄紙機等の各種装置で製造されたもの等が使用可能である。これらの紙支持体の他に合成紙、プラスチックフィルムシート of のいずれも用いることができ、支持体の厚みは10~250 $\mu$ m、坪量は10~250g/m<sup>2</sup>が望ましい。支持体には、そのままインク受容層及びバックコート層を設けてもよいし、デンプン、ポリビニルアルコール等でサイズプレスやアンカーコート層を設けた後、インク受容層及びバックコート層を設けてもよい。更に支持体には、マシンカレンダー、TGカレンダー、ソフトカレンダー等のカレンダー装置により平坦化処理を行ってもよい。本発明では支持体としては、両面をポリオレフィン（例えば、ポリエチレン、ポリスチレン、ポリエチレンテレフタレート、ポリブテン及びそれらのコポリマー）でラミネートした紙及びプラスチックフィルムがより好ましく用いられる。ポリオレフィン中に、白色顔料（例えば、酸化チタン、酸化亜鉛）又は色味付け染料（例えば、コバルトブルー、群青、酸化ネオジム）を添加することが好ましい。

【0171】支持体上に設けられるインク受容層には、顔料や水性バインダーが含有される。顔料としては、白色顔料が好ましく、白色顔料としては、炭酸カルシウム、カオリン、タルク、クレー、珪藻土、合成非晶質シリカ、珪酸アルミニウム、珪酸マグネシウム、珪酸カルニウム、水酸化アルミニウム、アルミナ、リトボン、ゼオライト、硫酸バリウム、硫酸カルシウム、二酸化チタン、硫化亜鉛、炭酸亜鉛等の白色無機顔料、スチレン系ピグメント、アクリル系ピグメント、尿素樹脂、メラミン樹脂等の有機顔料等が挙げられる。インク受容層に含有される白色顔料としては、多孔性無機顔料が好ましく、特に細孔面積が大きい合成非晶質シリカ等が好適である。合成非晶質シリカは、乾式製造法によって得られる無水珪酸及び湿式製造法によって得られる含水珪酸のいずれも使用可能であるが、特に含水珪酸を使用することが望ましい。

【0172】インク受容層に含有される水性バインダーとしては、ポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコール、デンプン、カチオン化デンプン、カゼイン、ゼラチン、カルボキシメチルセルロース、ヒド

ロキシエチルセルロース、ポリビニルピロリドン、ポリアルキレンオキサイド、ポリアルキレンオキサイド誘導体等の水溶性高分子、スチレンブタジエンラテックス、アクリルエマルジョン等の水分散性高分子等が挙げられる。これらの水性バインダーは単独又は2種以上併用して用いることができる。本発明においては、これらの中でも特にポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコールが顔料に対する付着性、インク受容層の耐剥離性の点で好適である。インク受容層は、顔料及び水性結着剤の他に媒染剤、耐水化剤、耐光性向上剤、界面活性剤、その他の添加剤を含有することができる。

【0173】インク受容層中に添加する媒染剤は、不働化されていることが好ましい。そのためには、ポリマー媒染剤が好ましく用いられる。ポリマー媒染剤については、特開昭48-28325号、同54-74430号、同54-124726号、同55-22766号、同55-142339号、同60-23850号、同60-23851号、同60-23852号、同60-23853号、同60-57836号、同60-60643号、同60-118834号、同60-122940号、同60-122941号、同60-122942号、同60-235134号、特開平1-161236号の各公報、米国特許2484430号、同2548564号、同3148061号、同3309690号、同4115124号、同4124386号、同4193800号、同4273853号、同4282305号、同4450224号の各明細書に記載がある。特開平1-161236号公報の212~215頁に記載のポリマー媒染剤を含有する受像材料が特に好ましい。同公報記載のポリマー媒染剤を用いると、優れた画質の画像が得られ、かつ画像の耐光性が改善される。

【0174】耐水化剤は、画像の耐水化に有効であり、これらの耐水化剤としては、特にカチオン樹脂が望ましい。このようなカチオン樹脂としては、ポリアミドポリアミンエピクロルヒドリン、ポリエチレンイミン、ポリアミンスルホン、ジメチルジアルリルアンモニウムクロライド重合物、カチオンポリアクリルアミド、コロイダルシリカ等が挙げられ、これらのカチオン樹脂の中で特にポリアミドポリアミンエピクロルヒドリンが好適である。これらのカチオン樹脂の含有量は、インク受容層の全固形分に対して1~15質量%が好ましく、特に3~10質量%であることが好ましい。

【0175】耐光性向上剤としては、硫酸亜鉛、酸化亜鉛、ヒンダードアミン系酸化防止剤、ベンゾフェノン系やベンゾトリアジン系の紫外線吸収剤等が挙げられる。これらの中で特に硫酸亜鉛が好適である。

【0176】界面活性剤は、塗布助剤、剥離性改良剤、スベリ性改良剤あるいは帯電防止剤として機能する。界面活性剤については、特開昭62-173463号、同62-183457号の各公報に記載がある。界面活性

剤の代わりに有機フルオロ化合物を用いてもよい。有機フルオロ化合物は、疎水性であることが好ましい。有機フルオロ化合物の例には、フッ素系界面活性剤、オイル状フッ素系化合物（例えば、フッ素油）及び固体状フッ素化合物樹脂（例えば、四フッ化エチレン樹脂）が含まれる。有機フルオロ化合物については、特公昭57-9053号（第8～17欄）、特開昭61-20994号、同62-135826号の各公報に記載がある。その他のインク受容層に添加される添加剤としては、顔料分散剤、増粘剤、消泡剤、染料、蛍光増白剤、防腐剤、  
10 pH調整剤、マット剤、硬膜剤等が挙げられる。なお、インク受容層は1層でも2層でもよい。

【0177】記録紙及び記録フィルムには、バックコート層を設けることもでき、この層に添加可能な成分としては、白色顔料、水性バインダー、その他の成分が挙げられる。バックコート層に含有される白色顔料としては、例えば、軽質炭酸カルシウム、重質炭酸カルシウム、カオリン、タルク、硫酸カルシウム、硫酸バリウム、二酸化チタン、酸化亜鉛、硫化亜鉛、炭酸亜鉛、サチンホワイト、珪酸アルミニウム、ケイソウ土、珪酸カルシウム、珪酸マグネシウム、合成非晶質シリカ、コロイダルシリカ、コロイダルアルミナ、擬ペーマイト、水酸化アルミニウム、アルミナ、リトポン、ゼオライト、加水ハロイサイト、炭酸マグネシウム、水酸化マグネシウム等の白色無機顔料、スチレン系プラスチックピグメント、アクリル系プラスチックピグメント、ポリエチレン、マイクロカプセル、尿素樹脂、メラミン樹脂等の有機顔料等が挙げられる。

【0178】バックコート層に含有される水性バインダーとしては、スチレン/マレイン酸塩共重合体、スチレン/アクリル酸塩共重合体、ポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコール、デンプン、カチオン化デンプン、カゼイン、ゼラチン、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ポリビニルピロリドン等の水溶性高分子、スチレンブタジエンラテックス、アクリルエマルジョン等の水分散性高分子等が挙げられる。バックコート層に含有されるその他の成分としては、消泡剤、抑泡剤、染料、蛍光増白剤、防腐剤、耐水化剤等が挙げられる。

【0179】インクジェット記録紙及び記録フィルムの構成層（バックコート層を含む）には、ポリマーラテックスを添加してもよい。ポリマーラテックスは、寸度安定化、カール防止、接着防止、膜のひび割れ防止のような膜物性改良の目的で使用される。ポリマーラテックスについては、特開昭62-245258号、同62-1316648号、同62-110066号の各公報に記載がある。ガラス転移温度が低い（40℃以下の）ポリマーラテックスを媒染剤を含む層に添加すると、層のひび割れやカールを防止することができる。また、ガラス転移温度が高いポリマーラテックスをバックコート層に  
50

添加しても、カールを防止することができる。

【0180】本発明のインクはインクジェットの記録方式に制限はなく、公知の方式、例えば静電誘引力を利用してインクを吐出させる電荷制御方式、ピエゾ素子の振動圧力を利用するドロップオンデマンド方式（圧力パルス方式）、電気信号を音響ビームに変えインクに照射して、放射圧を利用してインクを吐出させる音響インクジェット方式、及びインクを加熱して気泡を形成し、生じた圧力を利用するサーマルインクジェット方式等に用いられる。インクジェット記録方式には、フォトインクと称する濃度の低いインクを小さい体積で多数射出する方式、実質的に同じ色相で濃度の異なる複数のインクを用いて画質を改良する方式や無色透明のインクを用いる方式が含まれる。

【0181】[カラートナー]本発明のフタロシアニン化合物を導入するカラートナー用バインダー樹脂としては一般に使用される全てのバインダーが使用出来る。例えば、スチレン系樹脂・アクリル系樹脂・スチレン/アクリル系樹脂・ポリエステル樹脂等が挙げられる。トナーに対して流動性向上、帯電制御等を目的として無機微粉末、有機微粒子を外部添加しても良い。表面をアルキル基含有のカップリング剤等で処理したシリカ微粒子、チタニア微粒子が好ましく用いられる。なお、これらは数平均一次粒子径が10～500nmのものが好ましく、さらにはトナー中に0.1～20質量%添加するのが好ましい。

【0182】離型剤としては、従来使用されている離型剤は全て使用することができる。具体的には、低分子量ポリプロピレン・低分子量ポリエチレン・エチレン・プロピレン共重合体等のオレフィン類、マイクロクリスタリンワックス・カルナウバワックス・サゾールワックス・パラフィンワックス等があげられる。これらの添加量はトナー中に1～5質量%添加することが好ましい。

【0183】荷電制御剤としては、必要に応じて添加しても良いが、発色性の点から無色のものが好ましい。例えば4級アンモニウム塩構造のもの、カクックスアレン構造を有するものなどがあげられる。

【0184】キャリアとしては、鉄・フェライト等の磁性材料粒子のみで構成される非被覆キャリア、磁性材料粒子表面を樹脂等によって被覆した樹脂被覆キャリアのいずれを使用してもよい。このキャリアの平均粒径は体積平均粒径で30～150μmが好ましい。

【0185】本発明のトナーが適用される画像形成方法としては、特に限定されるものではないが、例えば感光体上に繰り返しカラー画像を形成した後に転写を行い画像を形成する方法や、感光体に形成された画像を逐次中間転写体等へ転写し、カラー画像を中間転写体等に形成した後に紙等の画像形成部材へ転写しカラー画像を形成する方法等があげられる。

【0186】[感熱転写材料]感熱記録材料は、支持体上

に本発明のフタロシアニン化合物をバインダーとともに塗設したインクシート、及び画像記録信号に従ってサーマルヘッドから加えられた熱エネルギーに対応して移行してきた色素を固定する受像シートから構成される。インクシートは、本発明の化合物をバインダーと共に溶剤中に溶解することによって、或いは溶媒中に微粒子状に分散させることによってインク液を調製し、該インクを支持体上に塗布して適宜に乾燥することにより形成することができる。用いる事のできる好ましいバインダー樹脂、インク溶媒、支持体、更には受像シートについて

【0187】該感熱記録材料をフルカラー画像記録が可能な感熱記録材料に適用するには、シアン画像を形成することができる熱拡散性シアン色素を含有するシアンインクシート、マゼンタ画像を形成することができる熱拡散性マゼンタ色素を含有するマゼンタインクシート、イエロー画像を形成することができる熱拡散性イエロー色素を含有するイエローインクシートを支持体上に順次塗設して形成する事が好ましい。また、必要に応じて他に

【0188】[カラーフィルター]カラーフィルターの形成方法としては、初めにフォトレジストによりパターンを形成し、次いで染色する方法、或いは特開平4-163552号、特開平4-128703号、特開平4-175753号公報で開示されているように色素を添加したフォトレジストによりパターンを形成する方法がある。本発明のフタロシアニン化合物をカラーフィルターに導入する場合に用いられる方法としては、これらのいずれの方法を用いても良いが、好ましい方法としては、特開平4-175753号や特開平6-35182号に記載されたところの、熱硬化性樹脂、キノンジアジド化合物、架橋剤、染料及び/又は顔料並びに溶剤を含有してなるポジ型レジスト組成物、並びに、それを基体上に塗布後、マスクを通して露光し、該露光部を現像してポジ型レジストパターンを形成させ、上記ポジ型レジストパターンを全面露光し、次いで露光後のポジ型レジストパターンを硬化させることからなるカラーフィルターの形成方法を挙げることができる。又、常法に従いブラックマトリックスを形成させ、RG

【0189】この際使用する熱硬化性樹脂、キノンジアジド化合物、架橋剤、及び溶剤とそれらの使用量については、前記特許に記載されているものを好ましく使用することができる。

【0190】

【実施例】以下、本発明を実施例に基づき具体的に説明するが、本発明はこれらの実施例に何ら限定されるものではない。

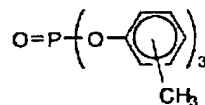
#### 【実施例1】

(試料Aの作製) フタロシアニン化合物(具体的化合物例101; 油溶性染料) 5.3g、ジオクチルスルホコハク酸ナトリウム7.04gを、下記高沸点有機溶媒(s-2) 4.22g、下記高沸点有機溶媒(s-1) 5.63g及び酢酸エチル50ml中に70℃にて溶解させた。この溶液中に500mlの脱イオン水をマグネチックスターラーで攪拌しながら添加し、水中油滴型の粗粒分散物を作製した。次にこの粗粒分散物を、マイクロフルイダイザー(MICROFLUIDEX INC)にて600barの圧力で5回通過させることで微粒子化を行った。更にでき上がった乳化物をロータリーエバポレーターにて酢酸エチルの臭気が無くなるまで脱溶媒を行った。こうして得られた疎水性染料の微細乳化物に、ジエチレングリコール140g、グリセリン50g、SURFYNOL465(Air Products & Chemicals社) 7g、脱イオン水900mlを添加してインクを作製した。

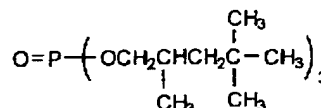
【0191】

【化18】

S-2



S-11



【0192】(試料B~Gの作製) 試料101のフタロシアニン化合物(具体的化合物例101; 油溶性染料)を下記表11のフタロシアニン化合物(油溶性染料)に変更した以外は、試料101と同様に試料B~Gを作製した。この際に、比較用のインク液として、前記した比較化合物3及び4を用いてインク液101、102を作成した。

【0193】染料を変更する場合は、添加量がインク液Aに対して等モルとなるように使用した。染料を2種以上併用する場合は等モルずつ使用した。

【0194】(画像記録及び評価) 以上の各実施例(インク液A~G)及び比較例(インク液101~102)のインクジェット用インクについて、下記評価を行った。その結果を表-11に示した。なお、表-11において、「色調」、「紙依存性」、「耐水性」及び「耐光性」は、各インクジェット用インクを、インクジェットプリンター(EPSON(株)社製; PM-700C)でフォト光沢紙(EPSON社製PM写真紙<光沢>(K420PSK、EPSON))に画像を記録した後で評価したものである。

【0195】<色調>前記フォト光沢紙に形成した画像の390～730nm領域のインターバル10nmによる反射スペクトルを測定し、これをCIE L\*a\*b\*色空間系に基づいて、a\*、b\*を算出した。JNCのJAPAN Colorの標準シアンの色調とを比較してシアンとして好ましい色調を下記のように定義した。

【0196】好ましいa\*：-35.9以上0以下、

好ましいb\*：-50.4以上0以下

○：a\*、b\*ともに好ましい領域

△：a\*、b\*の一方のみ好ましい領域

×：a\*、b\*のいずれも好ましい領域外

【0197】<紙依存性>前記フォト光沢紙に形成した画像と、別途にPPC用普通紙に形成した画像との色調を比較し、両画像間の差が小さい場合をA（良好）、両画像間の差が大きい場合をB（不良）として、二段階で評価した。

【0198】<耐水性>前記画像を形成したフォト光沢紙を、1時間室温乾燥した後、10秒間脱イオン水に浸漬し、室温にて自然乾燥させ、滲みを観察した。滲みが無いものをA、滲みが僅かに生じたものをB、滲みが多いものをCとして、三段階で評価した。

【0199】<耐光性>前記画像を形成したフォト光沢紙に、ウェザーメーター（米国アトラス社製のアトラスウェザーオーメーターC.I65）を用いて、キセノン光（85000lx）を7日間照射し、キセノン照射前後の画像濃度を反射濃度計（X-Rite310TR）を用いて測定し、色素残存率として評価した。なお、前記反

射濃度は、1、1.5及び2.0の3点で測定した。何れの濃度でも色素残存率が70%以上の場合をA、1又は2点が70%未満をB、全ての濃度で70%未満の場合をCとして、三段階で評価した。

【0200】<暗熱保存性>前記画像を形成したフォト光沢紙を、80℃で15%RHの条件下で7日間試料を保存し、保存前後の画像濃度を反射濃度計（X-Rite310TR）を用いて測定し、色素残存率として評価した。色素残存率について反射濃度が1、1.5及び2の3点にて評価し、いずれの濃度でも色素残存率が90%以上の場合をA、2点が90%未満の場合をB、全ての濃度で90%未満の場合をCとした。

【0201】<オゾンガス耐性>シーメンス型オゾナイザーの二重ガラス管内に乾燥空気を通しながら、5kV交流電圧を印加し、これを用いてオゾンガス濃度が0.5±0.1ppm、室温、暗所に設定されたボックス内に、前記画像を形成したフォト光沢紙を7日間放置し、オゾンガス下放置前後の画像濃度を反射濃度計（X-Rite310TR）を用いて測定し、色素残存率として評価した。なお、前記反射濃度は、1、1.5及び2.0の3点で測定した。ボックス内のオゾンガス濃度は、APPLICS製オゾンガスモニター（モデル：OZG-EM-01）を用いて設定した。何れの濃度でも色素残存率が70%以上の場合をA、1又は2点が70%未満をB、全ての濃度で70%未満の場合をCとして、三段階で評価した。

【0202】

【表11】

(表-11)

| 試料番号     | 化合物番号   | フタロシアニン構造<br>置換位置 ( $\alpha$ or $\beta$ )<br>置換基数 (n) | 色調 | 紙依存性 | 耐水性 | 耐光性 | 暗熱保存性 | オゾン耐性 |
|----------|---------|---|----|------|-----|-----|-------|-------|
| インク液 A   | 101     | $\beta$ -位 (n=4)                                      | ○  | A    | A   | A   | A     | A     |
| インク液 B   | 102     | $\beta$ -位 (n=4)                                      | ○  | A    | A   | A   | A     | A     |
| インク液 C   | 103     | $\beta$ -位 (n=4)                                      | ○  | A    | A   | A   | A     | A     |
| インク液 D   | 104     | $\beta$ -位 (n=4)                                      | ○  | A    | A   | A   | A     | A     |
| インク液 E   | 109     | $\beta$ -位 (n=4)                                      | ○  | A    | A   | A   | A     | A     |
| インク液 F   | 110     | $\beta$ -位 (n=4)                                      | ○  | A    | A   | A   | A     | A     |
| インク液 G   | 111     | $\beta$ -位 (n=4)                                      | ○  | A    | A   | A   | A     | A     |
| インク液 101 | 比較化合物 4 | $\alpha, \beta$ -混合 (n=4, 3, 2)                       | △  | B    | B   | B   | A     | C     |
| インク液 102 | 比較化合物 3 | $\alpha$ -位 (n=4)                                     | △  | B    | B   | B   | A     | C     |

【0203】表-11から明らかなように、本発明のインクジェット用インクは色調に優れ、紙依存性が小さく、耐水性および耐光性並びにオゾンガス耐性に優れるものであった。特に耐光性、オゾンガス耐性等の画像保存性に優れることは明らかである。

【0204】〔実施例2〕実施例1で作製した同じカートリッジを、実施例1の同機にて画像を富士写真フイルム製インクジェットペーパーフォト光沢紙EXにプリントし、実施例1と同様な評価を行ったところ、実施例1と同様な結果が得られた。

【0205】〔実施例3〕実施例1で作製した同じインクを、インクジェットプリンターBJ-F850 (CANON社製) のカートリッジに詰め、同機にて同社のフォト光沢紙GP-301に画像をプリントし、実施例1と同様な評価を行ったところ、実施例1と同様な結果が得られた。

【0206】〔実施例4〕本発明のフタロシアニン化合物 (化合物101、121、141及び161) のそれぞれについて、該化合物3質量部、トナー用樹脂〔スチレン-アクリル酸エステル共重合体；商品名 ハイマーTB-1000F (三洋化成製)〕100質量部をボールミルで混合粉碎後、150℃に加熱して熔融混和を行い、冷却後ハンマーミルを用いて粗粉碎し、次いでエアージェット方式による微粉碎機で微粉碎した。更に分級して1~20マイクロを選択し、トナーとした。このト

ナー10部に対しキャリアー鉄粉 (商品名 EFV250/400；日本鉄粉製) 900部を均一に混合し現像剤とした。同様に、表12に示す比較用着色剤を染料は3質量部、顔料は6質量部使用した以外は同様にしてサンプルを調製した。これらの現像剤を用いて乾式普通紙電子写真複写機〔商品名 NP-5000；キヤノン (株) 製〕で複写を行った。

【0207】評価試験は、本発明の化合物を含んだカラートナーを用いた現像剤によって上記画像形成方法により紙およびOHP上に、それぞれ反射画像 (紙上の画像) および透過画像 (OHP画像) を作製し、以下に示す方法で実施した。なお、トナー付着量は $0.7 \pm 0.05$  (mg/cm<sup>2</sup>) の範囲で評価した。

【0208】得られた画像について、色相と光堅牢性を評価した。色相については、目視にて最良、良好及び不良の3段階で評価した。評価結果を表12に示す。表12中、○は色相が最良；△は良好であったことを示し、×は色相が不良であったことを示す。光堅牢性については、記録した直後の画像濃度Ciを測定した後、ウェザーメーカー (アトラスC、165) を用いて、画像にキセノン光 (8万5千ルクス) を5日間照射した後、再び画像濃度Cfを測定し、キセノン光照射前後の画像濃度の差から色素残存率 ( $\{(Ci - Cf) / Ci\} \times 100\%$ ) を算出し、評価した。画像濃度は反射濃度計 (X-Rite 310TR) を用いて測定した。評価結果を

表12に示す。表12中、色素残存率が90%以上の場合を○、90～80%の場合を△、80%未満の場合を×として示した。

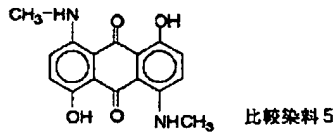
【0209】OHP画像の透明性については下記方法にて評価した。日立製作所製「330型自記分光光度計」によりトナーが担持されていないOHP用シートをリファレンスとして画像の可視分光透過率を測定し、450\*

(表12)

|          | 試験化合物番号                 | 色相 | 光堅牢性 | 透明性 |
|----------|-------------------------|----|------|-----|
| 本発明      | 101                     | ○  | ○    | ○   |
| 本発明      | 104                     | ○  | ○    | ○   |
| 本発明      | 115                     | ○  | ○    | ○   |
| 本発明      | 132                     | ○  | ○    | ○   |
| 比較例<br>1 | 比較染料5                   | △  | △    | △   |
| 比較例<br>2 | 比較染料6                   | △  | △    | △   |
| 比較例<br>3 | C.I. Solvent Blue<br>38 | ×  | ○    | ×   |
| 比較例<br>4 | C.I. Solvent Blue<br>70 | ×  | ○    | ×   |

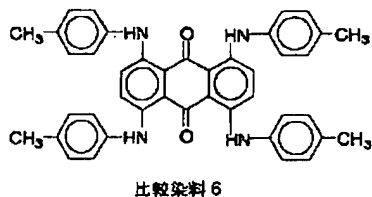
【0211】

【化19】



【0212】

【化20】



【0213】表12から明らかなように、本発明のフタロシアニン化合物は、比較用の染料と比較して光堅牢性にすぐれ、色相も鮮であり、透明性も高く、本発明のカラートナーを用いることにより忠実な色再現と高いOHP品質を示すので、本発明のカラートナーはフルカラートナーとして使用するのに適している。さらに耐光性が良好なので長期にわたって保存ができる画像を提供することが可能である。

【0214】〔実施例5〕

＜カラーフィルターの作製方法＞本実施例では、フタロシアニン化合物をカラーフィルターに適用した結果を示

\*nmでの分光透過率を求め、OHP画像の透明性の尺度とした。分光透過率が80%以上を○、70～80%を△、70%以下を×とした。以上の、結果を表12に示す。

【0210】

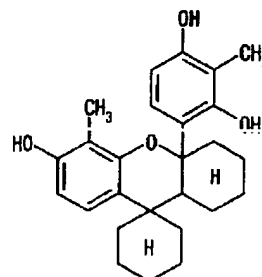
【表12】

すが、カラーフィルターは次ぎの方法で作製した。すなわち、シリコンウエハーに熱硬化性樹脂、キノンジアジド化合物、架橋剤、色素及び溶剤を含むポジ型レジスト組成物をスピンコートし、加熱により溶剤を蒸発させた後、マスクを通して露光を行い、キノンジアジド化合物を分解させた。必要により、加熱後、現像してモザイクパターンを得た。露光は日立製作所（株）製i線露光ステッパーHITACHI LD-5010-i (NA=0.40) により行った。又、現像液は住友化学工業（株）製SOPD又はSOPD-Bを用いた。

＜ポジ型レジスト組成物の調整＞m-クレゾール/p-クレゾール/ホルムアルデヒド（反応モル比=5/5/7.5）混合物から得られたクレゾールノボラック樹脂（ポリスチレン換算質量平均分子量4300）3.4質量部、下式

【0215】

【化21】



【0216】で示されるフェノール化合物を用いて製造された $\alpha$ -ナフトキノンジアジド-5-スルホン酸エステル（平均2個の水酸基がエステル化されている）1.8質量部、ヘキサメトキシメチロール化メラミン0.8質量部、乳酸エチル20質量部及び表13に示す本発明のフタロシアニン化合物1質量部を混合してポジ型レジスト組成物を得た。

＜カラーフィルターの調製＞得られたポジ型レジスト組成物をシリコンウエハーにスピンコートした後、溶剤を蒸発させた。シリコンウエハーを露光後、100℃で加熱し、次いでアルカリ現像により露光部を除去して0.8  $\mu$ mの解像度を有するポジ型着色パターンを得た。これを全面露光後、150℃・15分加熱してシアンの補色系カラーフィルターを得た。

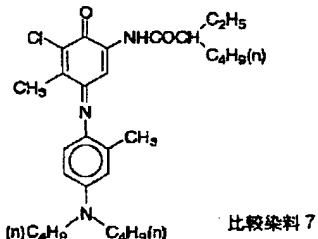
【0217】＜比較例＞上記実施例で用いた本発明のシアンのフタロシアニン化合物に変えて、下記比較染料＊

(表13)

|     | 染料／顔料 No. | 吸収特性 | 光堅中性 |
|-----|-----------|------|------|
| 本発明 | 104       | ○    | 98%  |
| 本発明 | 112       | ○    | 95%  |
| 比較例 | 比較染料7     | △    | 18%  |

【0220】

【化22】



【0221】比較例と比べ本発明のフタロシアニン化合物はスペクトルの短波側、長波側の切れが急峻であり、色再現性に優れていた。また、比較化合物に対し光堅牢性が優れていることが示された。

【0222】〔実施例6〕実施例1の試験方法を、下記の環境試験方法に変更した以外は、実施例1と同じ操作を用いて実施例6の試験を行なった。すなわち、自動車の排気ガスなどの酸化性ガスと太陽光の照射を受ける屋外環境をシミュレートした酸化性ガス耐性試験方法として、H. Iwano, et al; Journal of Imaging Science and Technology, 38巻、140-142(1994)に記載の相対湿度※

＊7を1質量部を混合してポジ型レジスト組成物を得た。

このポジ型レジスト組成物をシリコンウエハーにスピンコートした後、溶剤を蒸発させた。シリコンウエハーを露光後、アルカリ現像して1  $\mu$ mの解像度を有するポジ型着色パターンを得た。これを全面露光後、150℃・10分加熱してマゼンタカラーフィルターを得た。

【0218】＜評価＞得られたシアンカラーフィルターの透過スペクトルを測定し、色再現上重要なスペクトルの短波側、長波側の切れを相対評価した。○は良好、△は何とか許容できるレベル、×は許容できないレベルを表す。また、ウェザーメーター（アトラスC、165）を用いて、キセノン光（85000lx）を7日間照射し、キセノン照射前後の画像濃度を測定し、色素残存率として評価した。

【0219】

【表13】

※80%、過酸化水素濃度120ppm、蛍光灯照射チャンバーを用いた酸化耐性試験方法を用いて試験した。結果は実施例1と同じであった。

【0223】

【発明の効果】本発明によれば、（1）三原色の色素として色再現性に優れた吸収特性を有し、且つ光、熱、湿度および環境中の活性ガスに対して十分な堅牢性を有する新規なフタロシアニン化合物が提供され、（2）色相と堅牢性に優れた着色画像や着色材料を与える、インクジェットなどの印刷用のインク組成物、感熱転写型画像形成材料におけるインクシート、電子写真用のトナー、LCD、PDPやCCDで用いられるカラーフィルター用着色組成物、各種繊維の染色の為の染色液などの各種着色組成物が提供され、特に、（3）該フタロシアニン化合物の使用により良好な色相を有し、光及び環境中の活性ガス、特にオゾンガスに対して堅牢性の高い画像を形成することができるインクジェット用インク及びインクジェット記録方法が提供される。さらに、（4）上記のインクジェット用インクを適用することにより、インクジェット記録画像材料の耐オゾンガス褪色改良方法を提供することができる。

フロントページの続き

(51) Int. Cl. 7

C09D 11/00

G02B 5/20

識別記号

101

FI

G02B 5/22

G03F 7/004

サーチコード（参考）

2H111

505 4J039

(39) 特開 2003-3086 (P2003-3086A)

5/22  
G 0 3 F 7/004 5 0 5  
G 0 3 G 9/09

B 4 1 M 5/26 K  
B 4 1 J 3/04 1 0 1 Y  
G 0 3 G 9/08 3 6 1

(72)発明者 矢吹 嘉治  
神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真  
フィルム株式会社内  
(72)発明者 大松 禎  
神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真  
フィルム株式会社内

F ターム(参考) 2C056 EA13 FC02  
2H005 AA06 AA21 CA21 CA22  
2H025 AA11 CC11  
2H048 BA02 BA11 BA45 BA48 BB02  
BB13 BB42 CA04 CA09 CA15  
CA19 CA23 CA29  
2H086 BA15 BA33 BA55  
2H111 AA26 AA27 BA39  
4J039 BC60 BE01 BE02 GA24